

Jyun-ichi INAGAKI et al.

Confirmation No. 6596

Serial No. 10/798,872

Mail Stop: MISSING PARTS

Filed March 12, 2004

Attorney Docket No. 2004-0359A

COMPOUND HAVING A SILSESQUIOXANE STRUCTURE AND ITS POLYMER

CLAIM OF PRIORITY UNDER 35 U.S.C. §119

Commissioner for Patents P.O. Box 1450 Alexandria, VA 22313-1450

THE COMMISSIONER IS AUTHORIZED TO CHARGE ANY DEFICIENCY IN THE FEE FOR THIS PAPER TO DEPOSIT ACCOUNT NO. 23-0975.

Sir:

Applicants in the above-entitled application hereby claim the date of priority under the International Convention of Japanese Patent Application No. 2004-53219, filed February 27, 2004, as acknowledged in the Declaration of this application.

A certified copy of Japanese Patent Application No. 2004-53219 is submitted herewith. [Certified copies of the other two Japanese priority applications (2003-067768 and 2003-114221) were filed in the PTO together with a Claim of Priority on March 12, 2004.]

Respectfully submitted,

Jyun-ichi INAGAKI et al.

Michael R D

Registration No. 25,134 Attorney for Applicants

MRD/pth Washington, D.C. 20006-1021 Telephone (202) 721-8200 Facsimile (202) 721-8250 July 26, 2004



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed ith this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 2月27日

願

特願2004-053219

application Number: ST. 10/C]:

[JP2004-053219]

願

チッソ株式会社

plicant(s):

チッソ石油化学株式会社

CERTIFIED COPY OF PRIORITY DOCUMENT

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 3月11日



【書類名】 特許願 【整理番号】 780180

【提出日】平成16年 2月27日【あて先】特許庁長官殿【国際特許分類】C08G 77/04

C08G 73/10 C08G 83/00

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市五井海岸5番地の1 チッソ石油化学株式会社 五

井研究所内

【氏名】 稲垣 順一

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市五井海岸5番地の1 チッソ石油化学株式会社 五

井研究所内

【氏名】 笹田 康幸

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市五井海岸5番地の1 チッソ石油化学株式会社 五

井研究所内

【氏名】 加藤 孝

【特許出願人】

【識別番号】 000002071

【氏名又は名称】 チッソ株式会社 【代表者】 岡田 俊一

【電話番号】 03-3534-9826

【特許出願人】

【識別番号】 596032100

【氏名又は名称】 チッソ石油化学株式会社

【代表者】 岡田 俊一 【先の出願に基づく優先権主張】

> 【出願番号】 特願2003- 67768 【出願日】 平成15年 3月13日

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2003-114221 【出願日】 平成15年 4月18日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 012276 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲 【請求項1】

式(1)で示される化合物:

ここに、 R^1 は任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Q^1 は水素、ハロゲン、炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ 一は-O-、-CH=CH-または $-C\equiv C$ -で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい;そして、 Q^2 は式(2)で示される基である:

$$<-Z^{0}$$
 $+ (-Z^{1})$ $+ (-Z^{2})$ $+ (-Z^$

ここに、記号<はケイ素との結合点を示す; 1、m、nおよびpは独立して0、1、2ま たは3である; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 は独立して単結合、1、4-シクロヘキシレ ン、1、4-シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基または1,4 ーフェニレンであり;これらの環における相隣接しない任意の−CH2 −は−O−で置き 換えられてもよく、そして任意の-CH=は-N=で置き換えられてもよい:すべての環 における任意の水素はハロゲン、-CN、-NO2または炭素数1~5のアルキルで置き 換えられてもよい;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の一CH2 ーは一〇一、一〇H=CHーまたは一〇≡〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水 素はハロゲンで置き換えられてもよい; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 は独立して単結合、 -CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そして任意の-CH2-が-O-、-S-、-NH-、-SiR²2-、-Si $R^{2} 2 O - - O S i R^{2} 2 - - O S i R^{2} 2 O - - S i R^{2} 2 O S i R^{2} 2 - - O S i R^{2} 2 O$ COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキ レンである; R^2 はハロゲン、炭素数1~10のアルキル、シクロプロピル、シクロブチ ル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲン もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである;この炭素数1 ~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣 接しない任意の一CH2−は一〇一、一CH=CH-または一C≡Cーで置き換えられて もよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Z⁴ は単結合、-CH= CH一、一C≡C一、一COO一、一OCO一、または炭素原子の数が1~20であり、

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 は水素またはアルカリ金属である; R^2 は前記の 通りである; R^3 は水素、アルカリ金属、または炭素原子の数が $1\sim10$ であり、相隣接 しない任意の一CH2-が一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲン で置き換えられてもよいアルキルである; R 4 は水素、炭素原子の数が 1~ 1 0 であり、 相隣接しない任意の一CH2ーが一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハ ロゲンで置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチ ル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンまたは炭素数1~ 5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである;フェニルの置換基である炭素数1 ~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH2-は-O-、-CH=CH-また は一C≡C−で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられても よい; X^1 はハロゲンである; R^5 、 R^6 および X^2 は独立して水素、ハロゲン、-CN、または炭素原子の数が1~10であり、相隣接しない任意の-CH2-が-O-で置き 換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルである ; R^7 および R^8 は独立して炭素数 $1\sim 10$ のアルキルである; G^1 は3 価の有機基であ る; R^9 は水素または炭素数 $1\sim5$ のアルキルである;qは1または0である;rは $0\sim$ 5の整数である; そして t は 1~5の整数である。

【請求項2】

式(1)において、 R^1 が任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O ーで置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく; Q^1 が水素、ハロゲン、炭素数 $1\sim 1$ 0のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1\sim 1$ 0のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ 0のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O - -CH=CH - または $-C\equiv C$ - で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく;そして、 Q^2 は式(2)で示される基であり;

3/

たは1.4-フェニレンであり;これらの環における相隣接しない任意の-CH2-は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の-CH=は-N=で置き換えられてもよく; すべての環における任意の水素はハロゲン、-CN、-NO2または炭素数1~5のアル キルで置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意 て任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が独立し て単結合、一CH=CHー、一C≡C一、一COO一、一OCO一、または炭素原子の数 が $1 \sim 20$ であり、そして任意の $-CH_2-$ が-O-、-S-、-NH-、 $-SiR^2_2$ -, -S i R 2 2 O -, -O S i R 2 2 -, -O S i R 2 2 O -, -S i R 2 2 O S i R 2 2 -、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C \equiv C-で置き換えられても よいアルキレンであり; R^2 はハロゲン、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、 シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素 がハロゲンもしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;こ の炭素数1~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにお いて、相隣接しない任意の−CH2−は−O−、−CH=CH−または−C≡C−で置き 換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく: 2 4 が単結合 、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 2$ 0であり、そして相隣接しない任意の−CH2−が−O−、−COO−、−OCO−、− CH = CH -または $-C \equiv C -$ で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、 Y^{1} がハロゲン、 $-OM^1$ 、 $-SM^1$ 、-CHO、 $-COOR^3$ 、 $-CSOR^3$ 、 $-CSSR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、 $-CSX^1$ 、 $-OCOX^1$ 、 $-OCOOR^3$ 、-N=C= $O \cdot -C \cdot N \cdot -C \equiv C \cdot H \cdot -C \cdot R^5 = C \cdot H_2 \cdot -C \cdot R^5 = C \cdot R^6 \cdot C \cdot O \cdot O \cdot R^3 \cdot -C \cdot H = C$ $R^5 C R^6 = C H_2$ 、 $-S O_2 X^1$ 、または下記に示される基のいずれかであり:

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素またはアルカリ金属であり; R^3 が水素、アルカリ金属、または炭素原子の数が $1\sim10$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーが-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルであり; R^4 が水素、炭素原子の数が $1\sim10$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーが-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンを置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロペンチル、シクロへキシル、シクロペンチル、シクロへキシル、シクロペンチル、シクロへキシル、シクロペンチル、シクロへキシル、シクロペンチル、シクロへキシル、シクロペンチル、シクロへキシル、シクロへキンテルで置き換えられてもよいアルキルで置き換えられてもよいアルキルにおいて、日隣接しない任意の一 CH_2 ーは-O-、-CH-のアルキルであり;C-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルであり;C-がるの有機基であり;C-が水素または炭素数C-の変数であり;C-がかる、請求項C-に記載の化合物。

【請求項3】

R¹ が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルである、請求項1 に記載の化合物。

【請求項4】

 R^1 が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim 1$ 0 であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-C H_2 - が- O - で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、請求項1 に記載の化合物。

【請求項5】

 R^{-1} が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^{-1} が炭 素原子の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキ ル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水 素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであ り;フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の一C H2ーは-Oーで置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられても よく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、1, 4 ーシクロヘキシレン、1 , 4 - シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基または1、4-フェ ニレンであり;これらの環において、任意の水素がフッ素、塩素または炭素数1~5のア ルキルに置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任 意の一CH2-は一〇-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換え られてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が、独立して単結合、-CH=CH-、-C■C-、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が1~20であり、そして相隣接 しない任意の-CH₂ -が-O-、-NH-、-SiR²₂ -、-SiR²₂ O-、-O $S i R^{2} _{2} - , - S i R^{2} _{2} O S i R^{2} _{2} - , - C O O - , - O C O - , - C H = C H -$ または $-C \equiv C - \sigma$ 置き換えられてもよいアルキレンであり; R^2 がハロゲン、炭素原子 の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シ クロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフ ッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フ ェニルの置換基である炭素数 1 ~ 5 のアルキルにおいて、相隣接しない任意の- C H 2 -は一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; Z^4 が単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子 の数が1~20であり、そして相隣接しない任意の一CH2-が一〇一、一COO-、一 OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキレンである、 請求項1に記載の化合物。

【請求項6】

■ C - 、 - C O O - 、 - O C O - 、または炭素原子の数が1~20であり、そして相隣接 しない任意の-CH2-が-O-、-NH-、-SiR²2-、-SiR²2O-、-O S i R 2 ₂ -, -S i R 2 ₂ O S i R 2 ₂ -, -COO-, -OCO-, -CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキレンであり; R² がハロゲン、炭素原子 の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シ クロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフ ッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり:フ ェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-СH2-は-0-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; Z^4 が単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子 の数が1~20であり、そして相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C=C-で置き換えられてもよいアルキレンであり; そして、Y¹ が塩素、臭素、-OM¹、-SM¹、-CHO、-COOR³、-NHR⁴ $\sqrt{-COX^{1}}$ $\sqrt{-OCOX^{1}}$ $\sqrt{-N=C=O}$ $\sqrt{-CN}$ $\sqrt{-C} \equiv CH$ $\sqrt{-CR^{5}} = CH_{2}$ $-CR^{5} = CR^{6}COOR^{3}$, $-CH = CR^{5}CR^{6} = CH_{2}$, $-SO_{2}X^{1}$, 2, 3-エポキシシクロヘキシル、3.4-エポキシシクロヘキシル、または下記に示される基の いずれかであり:

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素またはアルカリ金属であり; R^3 が水素、アルカリ金属または炭素数 $1\sim 5$ のアルキルであり; R^4 が水素、炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-$ は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; X^1 が塩素または臭素であり; R^5 、 R^6 および X^2 が、独立して水素、フッ素、塩素、または炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり; Q^6 が 1 または 1 である、請求項 1 に記載の化合物。

【請求項7】

 R^{1} がフェニルである、請求項 6 に記載の化合物。

【請求項8】

 R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーが-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、請求項6に記載の化合物。

【請求項9】

 R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは

-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく;A 1 、A 2 、A 3 およびA 4 が、独立して単結合、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよい1, 4-フェニレンの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH $_2-$ は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が、独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim2$ 0であり、そして相隣接しない任意の-CH $_2-$ が-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-もしくは-C=C-で置き換えられてもよいアルキレンである、請求項6に記載の化合物。

【請求項10】

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素、ナトリウムまたはカリウムであり; R^3 が水素、ナトリウム、カリウム、または炭素原子の数が $1\sim5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-O-m$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; R^4 が水素、炭素原子の数が $1\sim5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-O-m$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルまたはフェニルであり; X^1 が塩素または臭素であり; R^5 および X^2 が独立して水素、フッ素、塩素または炭素原子の数が $1\sim5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-O-m$ 置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が3価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、Qが1またはQ0である、請求項Q6に記載の化合物。

【請求項11】

 Q^1 が炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルまたはフェニルである、請求項 $1 \circ 0$ に記載の化合物。

【請求項12】

 Q^1 が炭素数 $1\sim 5$ のアルキルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、または任意の水素がフッ素もしくはメチルで置き換えられてもよい 1 , 4-7 ェニレンであり; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が、独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンで

ある、請求項10に記載の化合物。

【請求項13】

 Q^1 が炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、または任意の水素がフッ素もしくはメチルで置き換えられてもよい 1 , 4- フェニレンであり; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が、独立して単結合、- COO- 、-OCO- 、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そして相隣接しない任意の- CH_2- が-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、 Y^1 が $-OM^1$ 、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、-N=C=O 、 $-CR^5=CH_2$ 、 2 、 3- エポキシシクロヘキシル、 3 、 4- エポキシシクロヘキシル、 または下記に示される基のいずれかであり:

$$O X^{2} - G^{1} O$$
 $O (CH_{2})_{q}$

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素、ナトリウムまたはカリウムであり; R^3 が水素、ナトリウム、カリウム、メチルまたはエチルであり; R^4 が水素、メチルまたはフェニルであり; X^1 が塩素または臭素であり; R^5 および X^2 が、独立して水素、フッ素、または炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 は 3 価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、q が 1 または 0 である、請求項 1 0 に記載の化合物。

【請求項14】

 Q^1 がメチルまたはフェニルである、請求項13 に記載の化合物。

【請求項15】

 Q^1 がメチルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が独立して単結合または 1, 4 ーフェニレンであり;そして、 Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ ーが-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンである、請求項 13 に記載の化合物。

【請求項16】

 Q^1 がメチルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が独立して単結合または1, 4 ーフェニレンであり; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が独立して単結合、一COO-、-OCO-、または炭素原子の数が1 -2 0 であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ ーが-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、 Y^1 が $-OM^1$ 、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、-COCI、2, 3 - X エポキシシクロヘキシル、3, 4 - X - X + Y +

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素、ナトリウムまたはカリウムであり; R^3 が水素、ナトリウム、カリウム、メチルまたはエチルであり; R^4 が水素またはメチルであり; X^2 が水素、フッ素またはメチルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、 Q が 1 または 0 である、請求項 1 3 に記載の化合

物。

【請求項17】

 Y^1 が-OH、 $-COOR^3$ 、 $-NH_2$ 、-COCI、2, 3-エポキシシクロヘキシル、3, 4-エポキシシクロヘキシル、または下記に示される基であり:

$$-G^{1}$$
 O CH_{2}

 Y^1 に関するこれらの基において、 R^3 が水素、メチルまたはエチルであり; G^1 が3価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、q が1または0 である、請求項16 に記載の化合物。

【請求項18】

式(3)で示される構成単位を有する重合体:

ここに、 R^1 は任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Q^1 は水素、ハロゲン、炭素数 $1\sim1$ 0のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1\sim1$ 0のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ 0のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-、-CH=CH-または $-C\equiv C$ -で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい;そして、 Q^3 は式(4)で表される基である:

$$<-Z^{0}-(-A^{1}-Z^{1})-(-A^{2}-Z^{2})-(-A^{3}-Z^{3})-(-A^{4})-Z^{5}$$
 (4)

結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が1 ~20であり、そして任意の-CH2-が-O-、-S-、-NH-、-SiR²2-、 $-SiR^{2}2O-, -OSiR^{2}2-, -OSiR^{2}2O-, -SiR^{2}2OSiR^{2}2$ -、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよい アルキレンである; R^2 はハロゲン、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、シク ロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハ ロゲンもしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである:この炭 素数1~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて 、相隣接しない任意の−CH₂−は−О−、−СH=СH−または−C≡С−で置き換え られてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; 25 は単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または $-W^1-T^1$ で示される基 である;W¹ は単結合、または炭素原子の数が1~20であり、そして相隣接しない任意 の $-CH_2-$ が-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置 き換えられてもよいアルキレンである;そして、 T^1 は-O-、-S-、 $-SiR^2$ 2-, -SiR² 2 O-, -OSiR² 2 -, -OSiR² 2 O-, -SiR² 2 OSiR² $_{2}$ -, -CO-, -COO-, -OCO-, -CSO-, -OCS-, -CONR 1 0 - $-NR^{10}CO-, -CONR^{10}O-, -ONR^{10}CO-, -OCONR^{10}-,$ $-NR^{10}CONR^{10}-,-NR^{10}COO-,-OCOO-,-CH(OH)CH_{2}$ -, -C H $_2$ C H (O H) -, -C H = C H -, -C H $_2$ C R 5 = C R 6 C H $_2$ -, -C $\equiv C - \cdot - S O_2 - \cdot - S O_2 O - \cdot - O S O_2 - \cdot - S O_2 S - \cdot - S S O_2 - \cdot - S$ $O_2 NR^7 - ... - NR^{10} SO_2 - ... または下記に示される基のいずれかである:$

 \mathbf{T}^1 に関するこれらの基において、 \mathbf{R}^2 は前記の通りである; \mathbf{R}^{10} は水素、炭素原子の数が $1\sim 10$ であり、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、ま

たは任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH $_2$ --は-O-、-CH=CH-または-C \equiv C-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; R^5 、 R^6 および X^2 は、独立して水素、ハロゲン、-CN、または炭素原子の数が $1\sim1$ 0であり、相隣接しない任意の-CH $_2$ --が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルである; G^1 は3価の有機基である; G^2 はトリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部である; R^9 は水素または炭素数 $1\sim5$ のアルキルである;Qは1またはQである;QはQ0である;Q1の整数である。

【請求項19】

R¹ が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルである、請求項18に記載の重合体。

【請求項20】

 R^1 が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim 1$ 0であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH2-が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、請求項18に記載の重合体。

【請求項21】

 R^{-1} が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^{-1} が炭 素原子の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキ ル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水 素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであ り;フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-C H2ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられても よく $; A^1, A^2, A^3$ および A^4 が、独立して単結合、1, 4-シクロヘキシレン、1, 4-シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基または1, 4-フェ ニレンであり;これらの環において、任意の水素はフッ素、塩素または炭素数1~5のア ルキルに置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任 意の-СН2-は-О-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換え られてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が、独立して単結合、-CH=CH-、-C■C一、一COO一、一OCO一、または炭素原子の数が1~20であり、そして相隣接 しない任意の-CH2-が-O-、-NH-、-SiR²2-、-SiR²2O-、-O または $-C = C - \tau$ 置き換えられてもよいアルキレンであり; R^2 がハロゲン、炭素原子 の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シ クロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフ ッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり:フ ェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH2-は一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; Z^{5} が単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または $-W^{1} T^1$ で示される基であり; W^1 は単結合または炭素原子の数が $1 \sim 20$ であり、そして相 隣接しない任意の-CH2-が-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または $-C \equiv C -$ で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、 T^1 は-O -、-COO $-, -OCO-, -CONR^{10}-, -NR^{10}CO-, -OCOO-, -CH(OH)$ $CH_2 - CH_2 CH (OH) - CH = CH - CEC - SO_2 - state$ 下記に示される基のいずれかであり:

 T^1 に関するこれらの基において、 $R^{1\ 0}$ が水素、炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素または炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O ーで置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; X^2 が水素、フッ素、塩素または炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、任意の $-CH_2$ ーが-O ーで置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; G^2 がトリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり; R^9 が水素の重合体。

【請求項22】

 R^{1} がフェニルである、請求項21に記載の重合体。

【請求項23】

 R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、請求項21に記載の重合体。

【請求項24】

 R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素数 $1\sim 5$ のアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-d-O-$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合または任意の水素が

フッ素、塩素もしくは炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよい 1 、4 ーフェニレンであり; 1 、4 ーフェニレンの置換基である炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の- C H_2 - は- O - で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が、独立して単結合、- C O O - 、- C C O - 、または炭素原子の数が $1 \sim 2$ 0 であり、そして相隣接しない任意の- C H_2 - が一〇一、- C O O - 、- O C O - 、または- W 1 - T 1 で表される基であり; W 1 が単結合または炭素原子の数が $1 \sim 2$ 0 であり、そして相隣接しない任意の- C 1 というであり、そして相関接しない任意の- C 1 に 1 が 1 の

 T^1 に関するこれらの基において、 R^{10} が水素、炭素数 $1\sim 5$ のアルキルまたはフェニルであり; X^2 が水素、フッ素または炭素数 $1\sim 5$ のアルキルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; G^2 がトリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;Q が 1 または 0 であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;Q が 1 または 0 であり;1 が 1 で 1 の整数である、請求項 1 に記載の重合体。

【請求項25】

Q¹ がメチルまたはフェニルである、請求項24に記載の重合体。

【請求項26】

 T^1 に関するこれらの基において、 R^{10} が水素またはメチルであり; X^2 が水素またはメチルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; G^2 がトリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;Q が 1 または 0 であり;P が 0 ~ 5 の整数であり;そして、P t が 1 ~ 5 の整数である、請求項 2 4 に記載の重合体。

【請求項27】

 T^1 が-O-、-COO-、-OCO-、 $-CONR^{10}-$ 、 $-NR^{10}CO-$ 、または下記に示される基のいずれかである、請求項26に記載の重合体。

$$-N$$
 G^2 $-G^1$ N R^9 $(CH_2)_q$

【請求項28】

請求項1に記載の化合物を含有する組成物。

【請求項29】

請求項1に記載の化合物の少なくとも1つを用いて得られる重合体。

【請求項30】

請求項1に記載の化合物のみを用いて得られる、請求項29に記載の重合体。

【請求項31】

請求項1に記載の化合物の少なくとも1つと請求項1に記載の化合物以外の重合性化合物の少なくとも1つとを用いて得られる、請求項29に記載の重合体。

【請求項32】

重合体がポリイミド、ポリアミド酸、ポリエステル、エポキシ樹脂、ポリアクリレートまたはポリメタクリレートである、請求項29に記載の重合体。

【請求項33】

請求項29に記載の重合体の少なくとも1つを含有する組成物。

【請求項34】

請求項29に記載の重合体の少なくとも1つを含有するコーティング剤。

【請求項35】

請求項29に記載の重合体の少なくとも1つを含有するワニス組成物。

【請求項36】

請求項35に記載のワニス組成物を用いて形成される薄膜。

【請求項37】

請求項35に記載のワニス組成物と他の重合体の組成物の少なくとも1つとを用いて形成される多層薄膜。

【請求項38】

請求項29に記載の重合体の少なくとも1つが構成要素の一部であるかまたは全てである構造体。

【請求項39】

請求項36に記載の薄膜を有するプラスチック基板。

【請求項40】

請求項36に記載の薄膜を有する光学材料。

【書類名】明細書

【発明の名称】シルセスキオキサン骨格を有する重合体および化合物

【技術分野】

[0001]

本発明はシルセスキオキサン骨格を有する化合物、この化合物を用いて得られる重合体 、およびこの重合体の用途に関する。

【背景技術】

[0002]

ポリオルガノシロキサンは、優れた耐熱性、耐候性および表面改質機能を有するため、 半導体絶縁保護膜、難燃剤、塗料添加剤などに利用されている。例えば、ポリオルガノシロキサンを有機ポリマーに配合したコーティング剤は、これを塗布される物質の表面に撥水性などの機能を付与することができる。この有機ポリマーの代表例はアクリル樹脂、ポリウレタン、アルキッド樹脂である。しかしながら、これらのポリマーとポリオルガノシロキサンとの相溶性は一般に良好ではない。従って、ポリオルガノシロキサンを配合することが、コーティング剤を白濁し易くしたり、このコーティング剤から得られる塗膜を白化し易くしたりする問題があった。即ち、ポリオルガノシロキサンの添加量には限界があった。

[0003]

従来から、有機ポリマーの主鎖および/または側鎖にポリシロキサン構造を導入することによって、ポリマーの耐熱性、撥水性、耐候性などの特性を改善できることが知られている。例えば、特許文献1には、ポリシロキサン含有ポリマーと他の付加重合性モノマーとをラジカル共重合することにより、ポリシロキサン構造を側鎖に有するポリシロキサングラフト共重合体を製造する方法が開示されている。特許文献2には、ケイ素原子1に対して1.5の酸素原子が結合する構成のポリシルセスキオキサンが開示されている。この文献には、重合性不飽和結合を有するポリシルセスキオキサン誘導体であって水酸基やアルコキシなどの官能基を2個以上有するポリマーと、他の付加重合性モノマーとを共重合させることによって、シロキサン側鎖が導入されたビニル重合体が得られることが記載されている。これらはいずれも、他の付加重合性モノマーの単独重合体に比べて耐熱性、撥水性、耐候性などに優れているとされている。

$[0\ 0\ 0\ 4\]$

上記のような特性改善を目的として、有機ポリマーにおけるポリオルガノシロキサン構造の含有量を高める試みが行われてきた。しかしながら、上記のポリオルガノシロキサン構造を有する有機ポリマーでは、耐熱性、撥水性、耐候性、電気絶縁性などの特性に対して期待されたほどの向上効果が得られなかった。そのため、有機ポリマーに対して相溶性がよく、この有機ポリマーの耐熱性、撥水性、耐候性などの特性を更に向上させるポリオルガノシロキサンが強く望まれている。

【特許文献1】特開昭60-231720号公報

【特許文献2】特開昭62-275132号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0005]

本発明の目的は、上記の問題点を解決するために有用なポリシルセスキオキサン誘導体を提供することであり、この誘導体を用いて得られる新規な重合体を提供することである。そして、この重合体を用いたコーティング剤、プラスチック基板および光学材料を提供することである。

【課題を解決するための手段】

[0006]

まず、本発明で用いる用語および記号について説明する。用語「任意の」は、位置だけではなく個数についても任意であることを示す。例えば、「アルキルにおいて任意の-CH2-は-O-または-CH=CH-で置き換えられてもよい」と表現するときには、複

2/

数の-CH₂ -がそれぞれ異なる基で置き換えられてもよい。このような場合の例は、アルキル、アルコキシ、アルコキシアルキル、アルコキシアルケニル、アルケニルオキシアルキルである。アルキルおよびアルキレンは、特に断らない限り直鎖の基と分岐された基の両方を含むものとして用いられる。ハロゲンの例は、フッ素、塩素、臭素である。

[0007]

下記の構成を有する本発明によって、上記の目的が達成される。

[1] 式(1)で示される化合物:

ここに、 R^1 は任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Q^1 は水素、ハロゲン、炭素数 $1\sim1$ 0のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1\sim1$ 0のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ 0のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-、-CH=CH-または $-C\equiv C$ -で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい;そして、 Q^2 は式(2)で示される基である:

$$<-Z^{0}$$
 $(-A^{1}-Z^{1})$ $(A^{2}-Z^{2})$ $(A^{3}-Z^{3})$ (A^{4}) $(A^{2}-Z^{4})$

ここに、記号<はケイ素との結合点を示す; 1、m、n および p は独立して 0、1、2 ま たは3である; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 は独立して単結合、1, 4 - シクロヘキシレ ン、1,4-シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基または1,4 ーフェニレンであり;これらの環における相隣接しない任意の-CH2-は-O-で置き 換えられてもよく、そして任意の-CH=は-N=で置き換えられてもよい;すべての環 における任意の水素はハロゲン、-CN、-NO₂ または炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き 換えられてもよい;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH╸ ーは一〇一、一〇H=CHーまたは一〇≡〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水 素はハロゲンで置き換えられてもよい; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 は独立して単結合、 -CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そして任意の-CH2-が-O-、-S-、-NH-、-SiR²2-、-Si $R^{2}_{2}O-$, $-OSiR^{2}_{2}-$, $-OSiR^{2}_{2}O-$, $-SiR^{2}_{2}OSiR^{2}_{2}-$, -COOー、-OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキ レンである; R^2 はハロゲン、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、シクロブチ ル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲン もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである;この炭素数1

 $\sim 1\ 0\ 0\ 7\ \nu$ キルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5\ 0\ 7\ \nu$ キルにおいて、相隣接しない任意の $-C\ H_2$ ーは-Oー、 $-C\ H=C\ H$ ーまたは $-C\equiv C$ ーで置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Z^4 は単結合、 $-C\ H=C\ H$ ー、 $-C\equiv C$ ー、 $-C\ OO$ ー、 $-OC\ O$ ー、または炭素原子の数が $1\sim 2\ 0\$ であり、そして相隣接しない任意の $-C\ H_2$ ーが-Oー、 $-C\ OO$ ー、 $-OC\ OO$ ー、 $-C\ H=C\ H$ ーまたは $-C\equiv C$ ーで置き換えられてもよいアルキレンである;そして、 Y^1 はハロゲン、 $-O\ M^1$ 、 $-S\ M^1$ 、 $-C\ HO$ 、 $-C\ OO\ R^3$ 、 $-C\ SO\ R^3$ 、 $-C\ SS\ R^3$ 、 $-N\ H$ R^4 、 $-C\ OX\ N^1$ 、 $-C\ SX\ N^1$ 、 $-OC\ OX\ N^1$ 、 $-OC\ OX\ N^3$ 、 $-C\ H=C\ R^5$ $C\ R^6$ $C\ OO\ R^3$ 、 $-C\ H=C\ R^5$ $C\ R^6$ $C\ OO\ R^3$ 、 $-C\ H=C\ R^5$ $C\ R^6$ $C\ C\ H_2$ 、 $-S\ i\ R^2\ 2\ OC\ OC\ R^7$ 、 $-S\ i\ R^2\ 2\ OC\ OC\ R^7$ R^8 、または下記に示される基のいずれかである:

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 は水素またはアルカリ金属である; R^2 は前記の 通りである; R^3 は水素、アルカリ金属、または炭素原子の数が $1 \sim 10$ であり、相隣接 しない任意の一CH2ーが一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲン で置き換えられてもよいアルキルである; R 4 は水素、炭素原子の数が1~10であり、 相隣接しない任意の一CH2 ーが一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハ ロゲンで置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチ ル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンまたは炭素数1~ 5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである;フェニルの置換基である炭素数1 ~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH2-は-O-、-CH=CH-また は一C≡C一で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられても よい; X^1 はハロゲンである; R^5 、 R^6 および X^2 は独立して水素、ハロゲン、-CN、または炭素原子の数が1~10であり、相隣接しない任意の-CH2-が-O-で置き 換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルである ; R 7 および R 8 は独立して炭素数 $1\sim 1$ 0 のアルキルである; G 1 は 3 価の有機基であ る; R^9 は水素または炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルである; q は 1 または 0 である; r は $0 \sim$ 5の整数である;そしてtは1~5の整数である。

[0008]

して、 Q^2 は式(2)で示される基であり;

式(2)において、記号<がケイ素との結合点を示し;1、m、nおよびnが独立して0 、1、2または3であり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が独立して単結合、1, 4ーシク ロヘキシレン、1,4-シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基ま たは1,4-フェニレンであり;これらの環における相隣接しない任意の-CH2-は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の-CH=は-N=で置き換えられてもよく; すべての環における任意の水素はハロゲン、-СN、-NO2 または炭素数1~5のアル キルで置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意 $O-CH_2-ta-O-x-CH=CH-ta-Cta-C=C-で置き換えられてもよく、そし$ て任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が独立し て単結合、-CH=CH-、-C≡C-、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数 が $1 \sim 20$ であり、そして任意の $-CH_2-$ が-O-、-S-、-NH-、 $-SiR^2_2$ -, -S i R² 2 O-, -O S i R² 2 -, -O S i R² 2 O-, -S i R² 2 O S i R 2 2 -、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C=C-で置き換えられても よいアルキレンであり; R^2 はハロゲン、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、 シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素 がハロゲンもしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;こ の炭素数1~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにお いて、相隣接しない任意の−CH2−は−О−、−CH=CH−または−C≡C−で置き 換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく: Z 4 が単結合 、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 2$ 0であり、そして相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、Y¹ がハロゲン、 $-OM^1$ 、 $-SM^1$ 、-CHO、 $-COOR^3$ 、 $-CSOR^3$ 、-CSSR 3 、 - N H R 4 、 - C O X 1 、 - C S X 1 、 - O C O X 1 、 - O C O O R 3 、 - N = C =O, -C N, $-C \equiv C H$, $-C R^5 = C H_2$, $-C R^5 = C R^6 COOR^3$, -C H = C $R^5 C R^6 = C H_2$ 、 $-SO_2 X^1$ 、または下記に示される基のいずれかであり:

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素またはアルカリ金属であり; R^3 が水素、アルカリ金属、または炭素原子の数が $1\sim 1$ 0であり、相隣接しない任意の $-CH_2$ - が-O - で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルであり; R^4 が水素、炭素原子の数が $1\sim 1$ 0 であり、相隣接しない任意の $-CH_2$ - が-O - で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ - は-O - 、-CH = -CH - または-C = -CH - で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく;-CH がハロゲンであり;-CH の または炭素原子の数が-CH の ないな -CH に または炭素原子の数が-CH の ないな -CH に または炭素原子の数が-CH の ないな -CH に または炭素原子の数が-CH に -CH に -

~10であり、相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が3価の有機基であり; R^9 が水素または炭素数 $1\sim5$ のアルキルであり;Qが1またはQであり; R^9 であり;そして、Q0であり;Q1の整数であり;そして、Q2の整数である、Q3 項に記載の化合物。

[0009]

 $\begin{bmatrix} 3 \end{bmatrix}$ R 1 が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルである、 $\begin{bmatrix} 1 \end{bmatrix}$ または $\begin{bmatrix} 2 \end{bmatrix}$ 項に記載の化合物。

[0010]

[4] R^1 が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim 1$ 0 であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、「1] または「2] 項に記載の化合物。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

[5] R¹が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり $; Q^1$ が炭素原子の数が $1 \sim 1$ 0 であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられても よいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、また は任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフ ェニルであり、フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない 任意の-СН2-は-〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換 えられてもよく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、1, 4 – シクロヘキ シレン、1,4-シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基または1 , 4-フェニレンであり;これらの環において、任意の水素がフッ素、塩素または炭素数 1~5のアルキルに置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣 接しない任意の一CH2ーは一〇一で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素 で置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が、独立して単結合、-CH=CH-、-C=C-、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim20$ であり、そ して相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-NH-、-SiR²2-、-SiR²2 $O - = O S i R^2 2 - = S i R^2 2 O S i R^2 2 - = COO - = COO$ H=CH-または $-C\equiv C-$ で置き換えられてもよいアルキレンであり; R^2 がハロゲン 、炭素原子の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいア ルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意 の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニル であり;フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の - CH₂ - は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられ てもよく; Z ⁴ が単結合、 - C H = C H - 、 - C ≡ C - 、 - C O O - 、 - O C O - 、また は炭素原子の数が1~20であり、そして相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-C OOー、-OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキレ ンである、「1]または「2]項に記載の化合物。

$[0\ 0\ 1\ 2]$

[6] R^1 が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim 1$ 0 であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2- id-O-$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、1 、4-シクロヘキセニレン、2 価基である炭素数 $6\sim 1$ 0 の縮合環基または1

. 4 - フェニレンであり;これらの環において、任意の水素はフッ素、塩素または炭素数 1~5のアルキルに置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣 接しない任意の-CH2-は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素 で置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が、独立して単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そ して相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-NH-、-SiR²2-、-SiR²2 $O = -0.5 i R^2 = -0.5 i R^2 = 0.5 i R^2 = -0.5 i R^2 =$ H = CH -または $-C \equiv C -$ で置き換えられてもよいアルキレンであり; R^2 がハロゲン 、炭素原子の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいア ルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意 の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニル であり;フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の -CH2-は-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられ てもよく; Z⁴ が単結合、-CH=CH-、-C≡C-、-COO-、-OCO-、また は炭素原子の数が1~20であり、そして相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-C OOー、一OCOー、一CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキレ ンであり;そして、 Y^1 が塩素、臭素、 $-OM^1$ 、 $-SM^1$ 、-CHO、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、 $-OCOX^1$ 、-N=C=O、-CN、 $-C\equiv CH$ 、 $-CR^5$ $= C H_2$, $-C R^5 = C R^6 COOR^3$, $-C H = C R^5 C R^6 = C H_2$, $-SO_2 X^1$ 、2,3-エポキシシクロヘキシル、3,4-エポキシシクロヘキシル、または下記に示 される基のいずれかであり:

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素またはアルカリ金属であり; R^3 が水素、アルカリ金属または炭素数 $1\sim 5$ のアルキルであり; R^4 が水素、炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-0-m$ 置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-m-0-m$ 置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; X^1 が塩素または臭素であり; R^5 、 R^6 および X^2 が、独立して水素、フッ素、塩素、または炭素原子の数が $1\sim 5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-0-m$ 0ーで置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が3価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり; Q^1 が1または Q^2 である、 Q^2 「 Q^2 可に記載の化合物。

[0013]

[7] R^1 がフェニルである、 [6] 項に記載の化合物。

[0014]

[8] R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の CH_2- がO-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、[6] 項に記載の化合物。

[0015]

[9] R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意のーとH2ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよい1, 4-フェニレンであり;1, 4-フェニレンの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH2ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が、独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim2$ 0であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ -が-O-、-COO-、-COO-、-CH-CH-もしくは-C=-COO-、-COO-、-COO-、-CH-CH-もしくは-C=-COO-、

[0016]

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素、ナトリウムまたはカリウムであり; R^3 が水素、ナトリウム、カリウム、または炭素原子の数が $1\sim5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-O-m$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; R^4 が水素、炭素原子の数が $1\sim5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-O-m$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルまたはフェニルであり; X^1 が塩素または臭素であり; R^5 および X^2 が独立して水素、フッ素、塩素または炭素原子の数が $1\sim5$ であり、相隣接しない任意の $-CH_2-m-O-m$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が3価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、Qが1またはQである、[6] 項に記載の化合物。

$[0\ 0\ 1\ 7\]$

[11] Q^1 が炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルまたはフェニルである、[10] 項に記載の化合物。

[0018]

[12] Q^1 が炭素数 $1\sim 5$ のアルキルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、または任意の水素がフッ素もしくはメチルで置き換えられてもよい 1, 4-フェニレンであり; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が、独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 2$ 0 であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンである、[10] 項に記載の化合物。

[0019]

$$-G^{1}$$
 $-G^{1}$ $-$

[0020]

 $\begin{bmatrix} 1 & 4 \end{bmatrix}$ Q¹ がメチルまたはフェニルである、 $\begin{bmatrix} 1 & 3 \end{bmatrix}$ 項に記載の化合物。

[0021]

[15] Q^1 がメチルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が独立して単結合または 1,4 ーフェニレンであり;そして、 Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンである、[13] 項に記載の化合物。

[0022]

[16] Q^1 がメチルまたはフェニルであり; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が独立して単結合または1, 4 - フェニレンであり; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 が独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim20$ であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ - が-O-、-COO-もしくは-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、 Y^1 が $-OM^1$ 、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、-COC1、Z, 3 - エポキシシクロヘキシル、または下記に示される基のいずれかであり:

$$O X^2$$
 $-G^{1}O$ $CH_2)_q$

9/

 Y^1 に関するこれらの基において、 M^1 が水素、ナトリウムまたはカリウムであり; R^3 が水素、ナトリウム、カリウム、メチルまたはエチルであり; R^4 が水素またはメチルであり; X^2 が水素、フッ素またはメチルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、Q が 1 または 0 である、 $[1\ 3]$ 項に記載の化合物。

[0023]

[17] Y^1 がOH、 $-COOR^3$ 、 $-NH_2$ 、-COCI、2, 3-エポキシシクロヘキシル、3, 4-エポキシシクロヘキシル、または下記に示される基であり:

$$-G^{1}$$
O $(CH_2)_q$

 Y^1 に関するこれらの基において、 R^3 が水素、メチルまたはエチルであり; G^1 が3価の有機基であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;そして、q が1または0 である、[16] 項に記載の化合物。

[0024]

[18] 式(3)で示される構成単位を有する重合体:

ここに、 R^1 は任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Q^1 は水素、ハロゲン、炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;この炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1 \sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ 一は-O-、-CH=CH-または $-C\equiv C$ -で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい;そして、 Q^3 は式(4)で表される基である:

$$<-Z^{0}-(-A^{1}-Z^{1})-(-A^{2}-Z^{2})-(-A^{3}-Z^{3})-(-A^{4})-Z^{5}$$
 (4)

 置き換えられてもよく、そして任意の-CH=は-N=で置き換えられてもよい:すべて の環における任意の水素はハロゲン、-CN、-NO2 または炭素数1~5のアルキルで 置き換えられてもよい;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-C の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 は、独立して単 結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が1 ~20であり、そして任意の-CH2-が-O-、-S-、-NH-、-SiR²2-、 -SiR² 2 O-, -OSiR² 2 -, -OSiR² 2 O-, -SiR² 2 OSiR² 2 -、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよい アルキレンである; R^2 はハロゲン、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、シク ロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハ ロゲンもしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである;この炭 素数1~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて 、相隣接しない任意の一CH₂ーは一〇一、一CH=CH-または一C≡C一で置き換え られてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; Z⁵ は単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または $-W^1-T^1$ で示される基 である; W^1 は単結合、または炭素原子の数が $1 \sim 20$ であり、そして相隣接しない任意 $O-CH_2-in-O-$ 、-COO-、-COO-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置 き換えられてもよいアルキレンである;そして、 T^1 はO-、S-、 SiR^2_2- , $-SiR^2 2O-$, $-OSiR^2 2-$, $-OSiR^2 2O-$, $-SiR^2 2OSiR^2$ $_{2}$ -, -CO-, -COO-, -OCO-, -CSO-, -OCS-, -CONR 1 0 - $\sqrt{-NR^{10}CO} - \sqrt{-CONR^{10}O} - \sqrt{-ONR^{10}CO} - \sqrt{-OCONR^{10}O} - \sqrt{-OCONR^{10}O$ $-NR^{10}CONR^{10}-, -NR^{10}COO-, -OCOO-, -CH(OH)CH_{2}$ -, -C H $_2$ C H (O H) -, -C H = C H -, -C H $_2$ C R 5 = C R 6 C H $_2$ -, -C $\equiv C - \cdot - S O_2 - \cdot - S O_2 O - \cdot - O S O_2 - \cdot - S O_2 S - \cdot - S S O_2 - \cdot - S$ $O_2 NR^7 - ... - NR^{10} SO_2 - ... または下記に示される基のいずれかである:$

 T^1 に関するこれらの基において、 R^2 は前記の通りである; R^1 のは水素、炭素原子の数が $1\sim 1$ 0であり、そして任意の水素がハロゲンで置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-id-O-$ 、-CH=CH-id-C=C-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; R^5 、 R^6 および X^2 は、独立して任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい; R^5 、 R^6 および X^2 は、独立して、 X^2 は、カロゲン、 X^2 は、独立して、 X^2 は、カロゲン、 X^2 は、独立していまたは炭素原子の数が X^2 は、独立していまたは炭素原子の数が X^2 は、カロゲンで置き換えられてもよい。 X^3 は X^3 は X^3 は X^3 に X^4 に

[0025]

 $\begin{bmatrix} 1 & 9 \end{bmatrix}$ R¹ が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルである、 $\begin{bmatrix} 1 & 8 \end{bmatrix}$ 項に記載の重合体。

[0026]

[20] R^1 が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim1$ 0であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-$ が-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、[18]項に記載の重合体。

[0027]

[21] R¹が任意の水素がフッ素または塩素で置き換えられてもよいフェニルであ $9:Q^1$ が炭素原子の数が $1\sim 1$ 0 であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられて もよいアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、ま たは任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよい フェニルであり、フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しな い任意の-СH2-は-О-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き 換えられてもよく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合、1, 4 -シクロへ キシレン、1,4-シクロヘキセニレン、2価基である炭素数6~10の縮合環基または 1,4-フェニレンであり;これらの環において、任意の水素はフッ素、塩素または炭素 数1~5のアルキルに置き換えられてもよく;この炭素数1~5のアルキルにおいて、相 隣接しない任意の-СH2-は-О-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ 素で置き換えられてもよく; Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 が、独立して単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim 20$ であり、 そして相隣接しない任意の-CH2-が-O-、-NH-、-SiR²2-、-SiR² $_{2}$ O-, -OS i $_{1}$ R $_{2}$ 2 -, -S i $_{2}$ R $_{2}$ OS i $_{2}$ R $_{2}$ -, -COO-, -OCO-, -CH=CH-または-C≡C-で置き換えられてもよいアルキレンであり:R²がハロゲ ン、炭素原子の数が1~10であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい アルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任 意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニ ルであり:フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任意 の-СH2-は-О-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えら れてもよく; Z⁵ が単結合、-CH=CH-、-C≡C-、-COO-、-OCO-、ま たは $-W^1 - T^1$ で示される基であり; W^1 は単結合または炭素原子の数が $1 \sim 20$ であ り、そして相隣接しない任意の一CH2-が一〇一、一C〇〇一、一〇C〇一、一CH= CH-または $-C \equiv C-$ で置き換えられてもよいアルキレンであり;そして、 T^1 は-O-, -COO-, -OCO-, -CONR 1 0 -, -NR 1 0 CO-, -OCOO-, -CH (OH) CH₂ - \cdot - CH₂ CH (OH) - \cdot - CH = CH - \cdot - C \equiv C - \cdot - SO 2 - 、または下記に示される基のいずれかであり:

 T^1 に関するこれらの基において、 R^{10} が水素、炭素原子の数が $1\sim5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素、塩素または炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; X^2 が水素、フッ素、塩素または炭素原子の数が $1\sim5$ であり、任意の $-CH_2$ ーが-O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキルであり; G^1 が3価の有機基であり; G^2 がトリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり; R^9 項が1または R^9 項が1または R^9 の変数であり; R^9 が水素、

[0028]

[22] R¹ がフェニルである、[21] 項に記載の重合体。

[0029]

[23] R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素原子の数が $1\sim5$ であり、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよいアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-\dot{m}-O-\ddot{m}$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素がフッ素で置き換えられてもよい、[21]項に記載の重合体。

[0030]

[24] R^1 がフェニルであり; Q^1 が炭素数 $1\sim 5$ のアルキル、シクロペンチル、シクロヘキシル、または任意の水素がフッ素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルであり;フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ - は- O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; A^1 、 A^2 、 A^3 および A^4 が、独立して単結合または任意の水素がフッ素、塩素もしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよい1,

4-7ェニレンであり;1, 4-7ェニレンの置換基である炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ - は- O-で置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく; 2^0 、 2^1 、 2^2 および 2^3 が、独立して単結合、-COO-、-OCO-、または炭素原子の数が $1\sim2$ 0であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ - が- O- 、- COO- もしくは- OCO- で置き換えられてもよいアルキレンであり; 2^5 が単結合、- COO- 、- OCO- 、または- W 1 - T 1 で表される基であり; W^1 が単結合または炭素原子の数が $1\sim2$ 0であり、そして相隣接しない任意の- CH $_2$ - が- O- 、- COO- または- OCO- で置き換えられてもよいアルキレンであり;- T 1 が- O- 、- COO- 、- COO- 、- COO- 、- CON- R 1 0 - 、- NR 1 0 CO- 、または下記に示される基のいずれかであり:

[0031]

[25] Q¹ がメチルまたはフェニルである、[24] 項に記載の重合体。

[0032]

 T^1 に関するこれらの基において、 R^{10} が水素またはメチルであり; X^2 が水素またはメチルであり; G^1 が 3 価の有機基であり; G^2 がトリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部であり; R^9 が水素、メチルまたはエチルであり;Q が 1 または 0 であり; R^3 であり; R^4 であり。 R^4 であり; R^4 であり。 R^4 であり

[0033]

[27] T^1 が-O-、-COO-、-OCO-、 $-CONR^{10}-$ 、 $-NR^{10}C$ O-、または下記に示される基のいずれかである、[26] 項に記載の重合体。

$$-N$$
 G^2 $-G^1$ N R^9 $(CH_2)_q$

[0034]

[28] [1]~[17]のいずれか1項に記載の化合物を含有する組成物。

[0035]

[29] [1] ~ [17] のいずれか1項に記載の化合物の少なくとも1つを用いて得られる重合体。

[0036]

[30] [1] ~ [17] のいずれか1項に記載の化合物のみを用いて得られる、[29] 項に記載の重合体。

[0037]

[31] $[1] \sim [17]$ のいずれか1項に記載の化合物の少なくとも1つと [1] 項に記載の化合物以外の重合性化合物の少なくとも1つとを用いて得られる、[29] 項に記載の重合体。

[0038]

[32] 重合体がポリイミド、ポリアミド酸、ポリエステル、エポキシ樹脂、ポリアクリレートまたはポリメタクリレートである、[18] ~ [27] のいずれか1項または [29] ~ [31] のいずれか1項に記載の重合体。

[0039]

[33] [18] ~ [27] のいずれか1項または [29] ~ [31] のいずれか1項に記載の重合体の少なくとも1つを含有する組成物。

[0040]

[34] [18] ~ [27] のいずれか1項または [29] ~ [31] のいずれか1項に記載の重合体の少なくとも1つを含有するコーティング剤。

[0041]

[35] [18] ~ [27] のいずれか1項または[29] ~ [31] のいずれか1

出証特2004-3019255

項に記載の重合体の少なくとも1つを含有するワニス組成物。

[0042]

[36] [35] 項に記載のワニス組成物を用いて形成される薄膜。

[0043]

[37] [35] 項に記載のワニス組成物と他の重合体の組成物の少なくとも1つとを用いて形成される多層薄膜。

[0044]

[38] [18] ~ [27] のいずれか1項または [29] ~ [31] のいずれか1項に記載の重合体の少なくとも1つが構成要素の一部であるかまたは全てである構造体。

[0045]

[39] [36] 項に記載の薄膜を有するプラスチック基板。

[0046]

[40] [36] 項に記載の薄膜を有する光学材料。

【発明の効果】

[0047]

本発明の化合物は他の化合物や重合体との良好な相溶性を有し、単独重合または共重合により容易に主鎖および/または側鎖にシルセスキオキサン骨格を有する高分子量の重合体を得ることができる。この重合体は機械的強度、塗布性、相溶性、透明性、耐熱性、撥水性、電気絶縁性などの特性に優れる。そして、この重合体はコーティング剤、プラスチック基板、光学材料などに使用できる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0048]

以下の説明においては、式(1)で示される化合物を化合物(1)と表記することがある。式(3)で示される構成単位を有する重合体を重合体(3)と表記することがある。他の式で表される化合物や重合体についても、同様の簡略化法により表記することがある。シルセスキオキサン骨格をPSQ骨格で表記することがある。

[0049]

まず、本発明の化合物について説明する。本発明の化合物は、シルセスキオキサン骨格 を有する化合物であり、式(1)で表される。

$$R^{1}$$
 $Si = O - Si$
 Q^{1}
 Q^{1}
 $Q^{2} - Y^{1}$
 Q^{1}
 Q^{1}

[0050]

式(1)中の R^1 は、任意の水素がハロゲンまたは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである。この炭素数 $1\sim5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-d-O-$ で置き換えられてもよく、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。 R^1 の好ましい例は、フェニルおよび少なくとも1つの水素がハロゲンまたは炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられたフェニルである。 R^1 のより好ましい例は、フェニルおよび少なくとも1つの水素が炭素数 $1\sim5$ のアルキルで置き換えられたフェニルである。 R^1 の最も好ましい例はフェニルである。

[0051]

式(1)中の Q^1 は、水素、ハロゲン、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、

シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである。炭素数1~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルのどちらにおいても、相隣接しない任意の−CH2−は−O−、−CH=CH−または−C≡C−で置き換えられてもよく、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。

[0052]

Q¹の好ましい例は、水素、ハロゲン、相隣接しない任意の一CH2ーが一CH=CHーで置き換えられてもよい炭素数1~10のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、および任意の水素がハロゲンまたは炭素数1~5のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである。このフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいては、相隣接しない任意の一CH2ーは一Oーで置き換えられてもよい。そして、炭素数1~10のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルのどちらにおいても、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。

[0053]

 Q^1 のより好ましい例は、水素、-F、-C1、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、メチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチル、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ、ヘプチルオキシ、メトキシメチル、エトキシメチル、プロポキシメチル、ブトキシメチル、ブトキシアロピル、エトキシアロピル、プロポキシアロピル、2ーフルオロエチル、3ーフルオロプロピル、ビニル、1-プロペニル、2-プロペニル、アリル、3-ブテニル、3-ペンテニル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシルおよびフェニルである。

[0054]

式 (1) 中の Q^2 は式 (2) で表される基である。

$$<-Z^{0}$$
 $(-A^{1}-Z^{1})$ $(A^{2}-Z^{2})$ $(A^{3}-Z^{3})$ (A^{4}) (2)

[0055]

 $A^1 \sim A^4$ の好ましい例は、単結合、1, 4 - シクロヘキシレン、1, 4 - シクロヘキセニレン、ビシクロ [3.1.0] シクロヘキサン-3, 6 - ジイル、ビシクロ [2.2.2.2] シクロオクタン-1, 4 - ジイル、1, 4 - フェニレン、1, 3 - ジオキサン-2, 5 - ジイル、ピリジン-2, 5 - ジイル、ピリジン-2, 5 - ジイル、ピリダジン-3, 6 - ジイル、少なくとも1つの水素がハロゲンまたは炭素数1 ~ 5 のアルキルで置き換えられた1, 4 - シクロヘキシレン、および少なくとも1つの水素がハロゲンまたは炭素数1~5 のアルキルで置き換えられた1, 4 - フェニレンである。

[0056]

 $A^1 \sim A^4$ のより好ましい例は、単結合、1, 4-シクロヘキシレン、1, 4-シクロヘキセニレン、1, 4-フェニレン、1, 3-ジオキサン-2, 5-ジイル、ピリジン-2, 5-ジイル、ピリミジン-2, 5-ジイル、ピリダジン-3, 6-ジイル、少なくとも1つの水素がフッ素またはメチルで置き換えられた1, 4-シクロヘキシレン、および少なくとも1つの水素がフッ素、塩素またはメチル、エチル、プロピルで置き換えられた1, 4-フェニレンである。

[0057]

 $A^1 \sim A^4$ の更に好ましい例は、1, 4-シクロヘキシレン、1, 4-フェニレン、<math>2-フルオロ-1, 4-フェニレン、<math>3-フルオロ-1, 4-フェニレン、<math>2, 3-ジフルオロ-1, 4-フェニレン、2, 6-ジフルオロ-1, 4-フェニレン、2, 6-ジフルオロ-1, 4-フェニレン、2, 5-ジフルオロ-1, 4-フェニレン、2-メチル-1, 4-フェニレン、2-メチル-1, 4-フェニレン、2-プロピル-1, 4-フェニレン、3-メチル-1, 4-フェニレン、3-メチル-1, 4-フェニレンである。

[0058]

式(2)における Z^0 、 Z^1 、 Z^2 および Z^3 は結合基である。これらは独立して、単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-または炭素数 $1\sim 20$ のアルキレンである。このアルキレン中の相隣接しない任意の $-CH_2$ -は-O-、-S-、-NH-、 $-SiR^2_2-$ 、 $-SiR^2_2O-$ 、 $-OSiR^2_2-$ 、 $-OSiR^2_2O-$ 、 $-SiR^2_2O-$ 、-COO-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置き換えられてもよい。そしてこのアルキレンは、不斉炭素を有していてもよく、光学活性であってもよい。

[0059]

前記の R^2 は、ハロゲン、炭素数 $1\sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである。この炭素数 $1\sim 10$ のアルキルおよびフェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2-$ は-O-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。

[0060]

 $Z^{0} \sim Z^{3}$ の好ましい例は、単結合、- (CH₂) a - 、- O (CH₂) a - 、- (C H_2) a O-, -O (CH_2) a O-, - (CH_2) a O (CH_2) b -, -O (CH_2)) a O (CH2) b - 、- CH = CH - 、- C = C - 、- COO - および - OCO - であ る。 a および b は独立して 1~18の整数であり、そしてその好ましい範囲は 1~10で ある。 $Z^0 \sim Z^3$ のより好ましい例は、単結合、 $-(CH_2)_2 - (CH_2)_3 - (CH_2)_3$ -(CH₂)₄ - (CH₂)₅ - (CH₂)₆ - (CH₂)₇ - (CH₂) $_{2}$) $_{8}$ - $_{5}$ - (C H $_{2}$) $_{9}$ - $_{5}$ - (C H $_{2}$) $_{1}$ 0 - $_{5}$ - O C H $_{2}$ - $_{5}$ - O (C H $_{2}$) $_{2}$ - \cdot -O (CH₂)₃ - \cdot -O (CH₂)₄ - \cdot -O (CH₂)₅ - \cdot -O (CH₂)₆ - \cdot -O (CH₂) ₇ - \cdot -O (CH₂) ₈ - \cdot -O (CH₂) ₉ - \cdot -O (CH₂) ₁₀ -, -CH₂O-, - (CH₂)₂O-, - (CH₂)₃O-, - (CH₂)₄O-, - $(CH_2)_5O-$, $-(CH_2)_6O-$, $-(CH_2)_7O-$, $-(CH_2)_8O-$, - $(CH_2)_{9}O-$, $-(CH_2)_{1}_{0}O-$, $-O(CH_2)_{2}O-$, $-O(CH_2)_{3}O$ -, -O (CH₂) 4 O-, -O (CH₂) 5 O-, -O (CH₂) 6 O-, -O (CH $_{2}$) $_{7}$ O-, -O (CH₂) $_{8}$ O-, -O (CH₂) $_{9}$ O-, -O (CH₂) $_{1}$ $_{0}$ O-, $-CH_2OCH_2-$, $-(CH_2)_2OCH_2-$, $-(CH_2)_3OCH_2-$, $-(CH_2)_3OCH_2 _{2}$) $_{4}$ OCH $_{2}$ - $_{5}$ - (CH $_{2}$) $_{5}$ OCH $_{2}$ - $_{5}$ - (CH $_{2}$) $_{6}$ OCH $_{2}$ - $_{5}$ - (CH $_{2}$)) $7 \text{ OCH}_2 - \text{,} - \text{(CH}_2\text{)}_8 \text{ OCH}_2 - \text{,} - \text{(CH}_2\text{)}_9 \text{ OCH}_2 - \text{,} - \text{(CH}_2\text{)}_9$ $_{1}$ $_{0}$ OCH $_{2}$ $_{-}$ $_{-}$ O (CH $_{2}$) $_{2}$ OCH $_{2}$ $_{-}$ $_{-}$ O (CH $_{2}$) $_{3}$ OCH $_{2}$ $_{-}$ $_{-}$ O (C H_2) 4 OCH_2 -, -O (CH_2) 5 OCH_2 -, -O (CH_2) 6 OCH_2 -, -O

 (CH_2) 7 OCH_2 -、-O (CH_2) 8 OCH_2 -、-O (CH_2) 9 OCH_2 -、-O (CH_2) 1 0 OCH_2 -および-CH=CH-である。

[0061]

式(2)における Z^4 は、単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO- のーまたは炭素数 $1\sim 2$ 0 のアルキレンである。この炭素数 $1\sim 2$ 0 のアルキレンにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置き換えられてもよい。 Z^4 の好ましい例は、炭素原子の数が $1\sim 2$ 0 であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ ーが-O-、-COO-または-OCO-で置き換えられてもよいアルキレンである。

[0062]

式(2)で表される基に含まれる環または結合基が複数の立体配置を有する場合には、その立体配置はシス、トランスおよびこれらの混合のいずれでもよい。そして、PSQ骨格に対する R^1 、 Q^1 および Q^2 の結合には立体配置上の制限はない。

[0063]

式 (1) における Y^1 は、ハロゲン、 $-OM^1$ 、 $-SM^1$ 、-CHO、 $-COOR^3$ 、 $-CSOR^3$ 、 $-CSSR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、 $-CSX^1$ 、 $-OCOX^1$ 、 $-OCOX^1$ 、 $-OCOOR^3$ 、-N=C=O、-CN、 $-C\equiv CH$ 、 $-CR^5=CH_2$ 、 $-CR^5=CR^6$ $COOR^3$ 、 $-CH=CR^5$ $CR^6=CH_2$ 、 $-SO_2$ X^1 、-S i R^2 $_2$ X^1 、-S i X^2 $_2$ X^1 、-S i X^2 $_3$ X^2 X^2 X^3 、-S i X^3 X^3 X^4 X^4 X

[0064]

 \mathbf{Y}^1 に関するこれらの基における記号は次のように定義される。 \mathbf{R}^2 は式 (2) におけ $\delta Z^0 \sim Z^3$ の定義で用いられている R^2 と同じである。 M^1 は水素またはアルカリ金属 である。R³は水素、アルカリ金属または炭素数1~10のアルキルである。この炭素数 1~10のアルキルにおいて、相隣接しない任意の-CH2-は-O-で置き換えられて もよく、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。 R 4 は水素、炭素数 1~10の アルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘ キセニル、または任意の水素がハロゲンまたは炭素数1~5のアルキルで置き換えられて もよいフェニルである。この炭素数1~10のアルキルにおいて、相隣接しない任意の一 CH2ーは一Oーで置き換えられてもよく、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよ い。そして、フェニルの置換基である炭素数1~5のアルキルにおいて、相隣接しない任 意の-СH2-は-О-、-СH=СH-または-С≡С-で置き換えられてもよく、任 意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。 X^1 はハロゲンであり、塩素および臭素が 好ましい。R⁵、R⁶ およびX² は独立して水素、ハロゲン、-CNまたは炭素数1~1 0のアルキルであり、この炭素数1~10のアルキルにおいて、相隣接しない任意の−C H2-は-O-で置き換えられてもよく、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい 。 R 5 、 R 6 および X 2 の好ましい例は、水素、メチル、 $^-$ F 、 $^-$ C F $_3$ およびフェニル である。 R^7 、 R^8 は独立して炭素数 $1\sim 10$ のアルキルである。 R^9 は水素または炭素

数 $1 \sim 5$ のアルキルである。 R^9 の好ましい例は、水素、メチルおよびエチルである。 G^1 は 3 価の有機基である。これは、 PSQ 骨格を有する化合物がテトラカルボン酸無水物であるときの、テトラカルボン酸残基の一部である。

[0065]

そして Y^1 の好ましい例は、 $-OM^1$ 、-CHO 、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、 $-OCOX^1$ 、-N=C=O 、 $-CR^5=CH_2$ 、 1 、 2-x ポキシシクロヘキシル、 3 、 4-x ポキシシクロヘキシル、または下記に示される基のいずれかである。

[0066]

 Y^1 のより好ましい例は、 $-OM^1$ 、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、-N=C=O、 $-CR^5=CH_2$ 、1、2-エポキシシクロヘキシル、3、4-エポキシシクロヘキシル、または下記に示される基のいずれかである。

[0067]

 Y^1 の更に好ましい例は、-OH、 $-COOR^3$ 、 $-NH_2$ 、-COCI、オキシラニル、オキセタニルまたは下記に示される基である。

[0068]

なお、 Y^1 が付加重合性の基であるときには、式(1)における Q^1 に付加重合性の基が含まれないことが好ましい。 Q^2 を構成する環の置換基にも、付加重合性の基が含まれないことが好ましい。 Y^1 が縮重合性の基であるときには、式(1)における Q^1 が Y^1 と反応しない基であることが好ましい。 Q^2 を構成する環の置換基や環同士を結合する基にも、 Y^1 と反応する基が含まれないことが好ましい。

[0069]

そして式(2)は、次に示す式(1-1)~式(1-86)のような好ましい式に具体化することができる。これらの式における記号の意味は前記の通りである。1,4-シクロヘキシレン、1,4-フェニレンおよびピリジン-2,5-ジイルを示す基は、それぞれ下記の式で示される基を代表する。

[0070]

$$= \begin{cases} F_{A_3} & F_{A_3} & F_{A_4} & F_{A_5} &$$

$$<$$
 Z^0 Z^4 (1-2)

$$< - Z^0 - Z^4 -$$

$$<$$
 Z^1 Z^4 $(1-4)$

$$-Z^{1}$$
 Z^{4} (1-5)

$$<$$
 Z^1 Z^4 (1-7)

$$< - Z^0 - Z^1 - Z^4 -$$

$$<---Z^0 Z^1 Z^4-$$
 (1-9)

$$<---Z^0$$
 Z^1 Z^4 (1-10)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{4} (1-12)

$$-Z^{1}$$
 $-Z^{2}$ $-Z^{4}$ (1-13)

$$-Z^{1}$$
 Z^{2} Z^{4} (1-14)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{4} (1-15)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{4} (1-19)

$$<-Z^0 Z^1 Z^2 Z^4-$$
 (1-20)

$$<-Z^0$$
 $-Z^1$ $-Z^2$ $-Z^4$ (1-21)

$$<-Z^0 Z^1 Z^2 Z^4-$$
 (1-22)

$$<--Z^0$$
 Z^1 Z^2 Z^4 (1-23)

$$<-Z^0 Z^1 Z^2 Z^4-$$
 (1-24)

$$<-Z^0$$
 $-Z^1$ $-Z^2$ $-Z^4$ (1-25)

$$<-Z^0-\sqrt{}$$
 $-Z^1-\sqrt{}$ $-Z^2-\sqrt{}$ $-Z^4-$ (1-26)

$$<-Z^0$$
 Z^1 Z^2 Z^4 (1-26b)

$$<$$
 Z^1 Z^2 Z^3 Z^4 (1-27)

$$<$$
 Z^1 Z^2 Z^3 Z^4 (1-28)

$$<$$
 Z^1 Z^2 Z^3 Z^4 (1-29)

$$<$$
 Z^1 Z^2 Z^3 Z^4 (1-30)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-31)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-32)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-33)

$$<$$
 Z^0 Z^1 Z^2 Z^3 Z^4 (1-34)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-35)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-36)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-37)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-38)

(1-53)

[0076]

(1-68)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{4} (1-69)

$$<--Z^0$$
 $--Z^1$ $--Z^2$ $--Z^4$ (1-70)

$$<$$
 Z^1 Z^2 Z^3 Z^4 (1-71)

$$-Z^{1}$$
 Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-72)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-73)

$$Z^{1}$$
 Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-74)

$$<$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-75)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-76)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-77)

$$-Z^{0}$$
 Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-79)

$$<$$
 Z^{0} Z^{1} Z^{2} Z^{3} Z^{4} (1-80)

$$Z^1$$
 Z^4 (1-81)

$$-Z^{1}$$
 $-Z^{2}$ $-Z^{4}$ (1-83)

$$<-Z^0$$
 Z^1 Z^4 (1-84)

$$-Z^{0}$$
 Z^{1} Z^{4} (1-85)

$$<-Z^0$$
 $-Z^1$ $-Z^2$ $-Z^4$ (1-86)

上記のうちで、式 (1-1) ~式 (1-80) がより好ましく、式 (1-1) ~式 (1-58) が更に好ましい。

[0078]

そして、化合物(1)には、重水素または^{1 3} Cなどの同位元素が、自然に存在する割合より多く含まれていてもよい。その場合でも、化合物の物性に大きな差異はない。

[0079]

次に、本発明の重合体について説明する。本発明の重合体は、PSQ骨格を有する重合体であり、式(3)で示される構成単位を有する。

[0080]

式(3)において、 R^1 および Q^1 は式(1)におけるこれらの記号と同様に定義される基であり、これらの好ましい例も式(1)における場合と同様である。そして、 Q^3 は式(4)で示される基である。

$$<-Z^{0}-(-A^{1}-Z^{1})+(-A^{2}-Z^{2})+(-A^{3}-Z^{3})+(-A^{4})+Z^{5}-(4)$$

この式における記号は、 Z^5 を除いて、式(2)におけるこれらの記号と同様に定義される基であり、これらの好ましい例も式(2)における場合と同様である。そして、 Z^5 は単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-、または $-W^1-T^1-$ で示される基である。 W^1 は単結合または炭素数 $1\sim20$ のアルキレンである。そして、このアルキレン中の相隣接しない任意の $-CH_2$ ーは、-O-、-COO-、-OCO-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置き換えられてもよい。 W^1 の好ましい例は、炭素原子の数が $1\sim20$ であり、そして相隣接しない任意の $-CH_2$ -が-O-、-COO-

または一〇〇〇一で置き換えられてもよいアルキレンである。

[0081]

[0082]

[0083]

 T^1 に関するこれらの基において、 R^2 は前記の通りである。 R^{10} は水素、炭素数 $1\sim 10$ のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または任意の水素がハロゲンもしくは炭素数 $1\sim 5$ のアルキルで置き換えられてもよいフェニルである。炭素数 $1\sim 10$ のアルキルにおいて、任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。フェニルの置換基である炭素数 $1\sim 5$ のアルキルにおいて、相隣接しない任意の $-CH_2- i -O-$ 、-CH=CH- i または $-C\equiv C- i$ で置き換えられてもよく、そして任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよい。 R^{10} の好ましい例は、水素、メチル、エチル、プロピル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、およびフェニルである。そして、 R^5 、 R^6 および X^2 は、 Y^1 に関する定義におけるこれらの記号と同じ意味を有し、好ましい例も同様である。

[0084]

G¹ は3価の有機基である。これは、PSQ骨格を有する構成単位がPSQ骨格を有す出証特2004-3019255

るテトラカルボン酸類から導かれるものであるときの、テトラカルボン酸残基の一部である。そして G^2 は、トリカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部またはテトラカルボン酸類の残基の一部である。これは、PSQ骨格を有する構成単位がPSQ骨格を有するジアミンから導かれるものであるときの、反応の相手である多価カルボン酸類の残基の一部を示すものである。 T^1 が G^1 を含む基である構成単位は、PSQ骨格を有するデトラカルボン酸類とであるは、PSQ骨格を有するジアミンであってもよい。 T^1 が G^2 を含む基である構成単位は、PSQ骨格を有するジアミンであってもよい。 T^1 が T^2 を含む基である構成単位は、PSQ骨格を有するジアミンと多価カルボン酸類との反応により導かれる。この多価カルボン酸類は、PSQ骨格を有するテトラカルボン酸類であってもよい。なお、本発明においては、用語「テトラカルボン酸類」を、テトラカルボン酸のエステル、酸無水物および酸ハライドをも含む総称として用いる。多価カルボン酸類のエステル、酸無水物および酸ハライドをも含む総称として用いる。多価カルボン酸類、トリカルボン酸類およびジカルボン酸類も同様に定義される用語である。

[0085]

化合物(1)は、トリエチルアミンなどの塩基の存在下で、化合物(1a)にジクロロシラン(1b)を反応させることにより製造することができる。

$$\begin{bmatrix} R^{1} & & & & \\ Si-O-Si & O & & \\ R^{1} & O & O & & \\ O-Si-O+Si-R^{1} & & & \\ R^{1}-Si-I-O-Si & & \\ R^{1}-Si-O-Si & & \\ R^{1}-Si-O-Si & & \\ R^{1} & & & \\ \end{bmatrix}$$

$$4Na$$

$$(1a)$$

$$\begin{array}{c} Q^{1} \\ CI - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ Et_{3}N \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R^{1} - Si - O - Si - Q^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si - Q^{2} - Y^{1} \\ \end{array}$$

[0086]

このスキームにおいて、Et3 Nはトリエチルアミンであり、他の記号の意味は前記の通りである。化合物(1a)は、シラン化合物 R¹ SiA3 を1価のアルカリ金属水酸化物および水の存在下、有機溶剤の存在下もしくは不存在下で加水分解、縮重合することにより製造することができる。Aは加水分解性の基であり、塩素および炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシが好ましい。1価のアルカリ金属水酸化物の例は、水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化セシウムである。これらのうち、水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムが好ましい。1価のアルカリ金属水酸化物の使用量は、前記のシラン化合物に対するモル比で、0.3 \sim 1.5 である。より好ましいモル比は 0.4 \sim 0.8 である。そして、添加する水の量は、シラン化合物に対するモル比で 1.0 \sim 1.5 である。より好ましいモル比は 1.1 \sim 1.3 である。有機溶剤の好ましい例は直鎖状、分岐状または環状の 1価のアルコールである。アルコールは縮合過程での構造制御に寄与すると推定される。

[0087]

化合物 (1 a) にジクロロシラン (1 c) を反応させて化合物 (1 d) とした後、触媒量のラジカル反応開始剤 (アゾビスイソブチロニトリル、過酸化ベンゾイル、過酸化ジー

t-ブチルなど)、または遷移金属化合物(Pt、Rh、Pd、Niなど)の存在下で、化合物(1d)に化合物(1e)を反応させてもよい。このとき化合物(2a)が得られる。

$$\begin{bmatrix} R^{1} & Si - O - Si & R^{1} \\ R^{1} & O & O \\ O - Si - O + Si - R^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si & R^{1} \\ O - Si - O - Si & R^{1} \\ R^{1} - Si - O - Si & R^{1} \\ \end{bmatrix}$$
(1a)

$$\begin{array}{c} Q^{1} \\ CI - Si - H \\ CI \\ \hline \\ Et_{3}N \end{array} \qquad \begin{array}{c} (1c) \\ R^{1} \\ Si - O - Si \\ O \\ R^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \hline \\ R^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ Si - O - Si \\ R^{1} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ Si - O - Si \\ Si - O - Si \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} Q^{1} \\ Si - O - Si \\ Si$$

[0088]

上記のスキームにおいて、 Q^2 a は式(5)で示される基であり、他の記号の意味は前記の通りである。

$$<-Z^{6}-(-A^{1}-Z^{1})-(-A^{2}-Z^{2})-(-A^{3}-Z^{3})-(-A^{4})-Z^{4}-(-5)$$

式(5)において、1、m、nおよびpは独立して0、1、2または3であり、 Z^6 は単結合、-CH=CH-、 $-C\equiv C-$ 、-COO-、-OCO-または炭素数 $1\sim 18$ のアルキレンであり、このアルキレンにおいて、任意の $-CH_2-$ は-O-、-S-、-NH-、 $-SiR^2_2-$ 、 $-SiR^2_2O-$ 、 $-OSiR^2_2-$ 、 $-OSiR^2_2O-$ 、 $-SiR^2_2O-$ 、-COO-、-CH=CH-または $-C\equiv C-$ で置き換えられてもよい。

[0089]

結合基 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、 Z^4 または Z^6 を生成する方法の一例を、スキームを示して説明する。以下のスキームにおける MSG^1 および MSG^2 は、それぞれ少なくとも 1 の環を有する 1 価または 2 価の有機基である。スキーム中の複数の MSG^1 (または MSG^2)は、同一であってもよいし、異なってもよい。化合物(1A)~化合物(1H)は化合物(1)に相当する。

[0090]

(I) 単結合の生成

$$MSG^{1}$$
— $B(OH)_{2}$ + Hal — MSG^{2} $OHAI: Br, I$ OH

i)
$$n$$
-BuLi, Hal-MSG²
ii) $ZnCl_2$, (7) Hal: Br, I

MSG¹—Hal

(8) Hal: Br, I

PdCl₂(PPh₃)₂ (1A)

ホウ酸誘導体(6)と公知の方法で合成されるハライド(7)とを、炭酸塩水溶液とテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウムのような触媒の存在下で反応させて化合物(1A)を合成する。この化合物(1A)は、公知の方法で合成される化合物(8)にまずnーブチルリチウムを反応させ、次いで塩化亜鉛を反応させて、それからジクロロビス(トリフェニルホスフィン)パラジウムのような触媒の存在下で、化合物(7)を反応させることによっても合成される。ホウ酸誘導体(6)は化合物(8)をグリニヤール試薬あるいはリチウム試薬に誘導し、これにトリアルキルホウ酸エステルを反応させることによって製造することができる。

MSG
1
—HaI $\stackrel{\text{ii) } n\text{-BuLi}}{\longrightarrow}$ MSG 1 — $\stackrel{\text{O}}{\bigcirc}$ OH $\stackrel{\text{DCC, DMAP}}{\longrightarrow}$ MSG 1 — $\stackrel{\text{O}}{\bigcirc}$ O-MSG 2 (1B)

化合物(8)にnーブチルリチウムを、続いて二酸化炭素を反応させてカルボン酸(9)を得る。カルボン酸(9)と、公知の方法で合成されるフェノール(10)とをDCC(1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド)とDMAP(4-ジメチルアミノピリジン)の存在下で脱水させて、-COO-を有する化合物(1B)を合成する。この方法によって、-OCO-を有する化合物も合成することができる。

i)
$$n$$
-BuLi
ii) DMF
Hal—MSG²

(7) Hal: Br, I

ii) n -BuLi
iii) DMF
H

(12)

PPh₃+Br

MSG¹—CH=CH-MSG²
 t -BuOK

(1C)

化合物(7)をn-ブチルリチウムで処理した後、N, N-ジメチルホルムアミドなどのホルムアミドと反応させてアルデヒド(11)を得る。公知の方法で合成されるホスホニウム塩(12)をカリウムt-ブトキシドのような塩基で処理してリンイリドを発生させ、これをアルデヒド(11)に反応させて化合物(1C)を合成する。反応条件によってはシス体が生成するので、必要に応じて公知の方法によりシス体をトランス体に異性化する。

$$MSG^{1}$$
— $CH=CH-MSG^{2}$ MSG^{1} — $CH_{2}CH_{2}$ — MSG^{2} (1D)

化合物(1C)をパラジウム炭素のような触媒の存在下で水素化することにより、化合物(1D)を合成する。

ホスホニウム塩(12)の代わりにホスホニウム塩(13)を用い、(III)項の方法に従って $-(CH_2)_2-CH=CH-$ を有する化合物を得る。これを接触水素化して化合物(1E)を合成する。

ジクロロパラジウムとハロゲン化銅との触媒存在下で、化合物(8)に2-メチルー3-ブチンー2-オールを反応させたのち、塩基性条件下で脱保護して化合物(14)を得る。そして、ジクロロパラジウムとハロゲン化銅との触媒存在下、化合物(14)を化合物(1)と反応させて、化合物(1 F)を合成する。

NaBH₄ HBr

NaG² MSG²—CH₂OH

(11) (15)

MSG¹—OH

MSG²—CH₂Br
$$\xrightarrow{(10)}$$
 MSG¹—OCH₂-MSG²

(16) $\xrightarrow{(10)}$ MSG¹—OCH₂-MSG²

化合物(11)を水素化ホウ素ナトリウムなどの還元剤で還元して化合物(15)を得る。これを臭化水素酸などでハロゲン化して化合物(16)を得る。炭酸カリウムなどの存在下で、化合物(16)を化合物(10)と反応させて化合物(1G)を合成する。

化合物 (11) の代わりに化合物 (17) を用い、(VII) 項の方法に従って化合物 (1H) を合成する。

[0098]

上記の例の他、化合物(1)は、ホーベンーワイル(Houben-Wyle, Methods of Organic Chemistry, Georg Thieme Verlag, Stuttgart)、オーガニック・シンセシーズ(Organic Syntheses, John Wiley & Sons, Inc.)、オーガニック・リアクションズ(Organic Reactions, John Wiley & Sons, Inc.)、コンペリヘンシブ・オーガニック・シンセシス(Comprehensive Organic Synthesis, Pergamon Press)、新実験化学講座(丸善)などに記載された有機化学における合成方法を駆使することにより製造することができる。

[0099]

次に、本発明の重合体について説明する。化合物(1)の1つのみを重合させると単独 重合体が得られる。少なくとも2つの化合物(1)を含有する重合性組成物を重合させる と、化合物(1)の共重合体が得られる。化合物(1)と他の重合性化合物とを含有する 重合性組成物を重合させても共重合体が得られる。これらの単独重合体および共重合体は 、いずれも式(3)で表される構成単位とほぼ同じ構成単位を有する。この構成単位の共 重合体における配列は、ランダム、ブロック、交互、グラフトなどのいずれであってもよ い。

[0100]

化合物(1)を用いて重合体を得るには、化合物(1)またはこれを含有する重合性組成物を、付加重合させるかまたは縮重合させる。即ち、化合物(1)の官能基 Y^1 が付加重合性の基である場合は、熱または光により付加重合させる。 Y^1 が縮重合性の官能基である場合は、 Y^1 と反応することができる官能基を少なくとも2つ有する化合物と縮重合させる。化合物(1)を含有する重合性組成物は、付加重合性の組成物であるか、または縮重合性の組成物であることが好ましい。

[0101]

付加重合性組成物は、付加重合性の基を有する化合物(1)を含有し、更に他の付加重合性化合物を含有する組成物である。他の付加重合性化合物は、付加重合性の基を有する別の化合物(1)であってもよいし、化合物(1)ではない付加重合性化合物であってもよい。これらが共に配合されてもよい。以下の説明では、化合物(1)以外の付加重合性化合物を他の重合性化合物と称することがある。縮重合性組成物は、縮重合性の官能基を有する化合物(1)を含有し、この官能基と反応する基を少なくとも2つ有する他の縮重合性化合物を更に含有する組成物である。他の縮重合性化合物は、縮重合性の官能基を有する別の化合物(1)であってもよいし、化合物(1)以外の化合物であってもよい。これらが共に配合されてもよい。以下の説明では、化合物(1)以外の縮重合性化合物を他の反応性化合物と称することがある。

[0102]

付加重合性組成物を熱重合するときの反応温度は、0~300℃、反応時間は1~100時間であり、通常、ラジカル重合開始剤を用いる。ラジカル重合開始剤の例は、過酸化ベンゾイル、ジイソプロピルパーオキシジカーボネート、tーブチルパーオキシー2ーエチルヘキサノエート、tーブチルパーオキシピバレート、tーブチルパーオキシジイソブチレート、過酸化ラウロイル、2,2'ーアゾビスイソ酪酸ジメチル(MAIB)、ジt

-ブチルパーオキシド(DTBPO)、アゾビスイソブチロニトリル(AIBN)、アゾビスシクロヘキサンカルボニトリル(ACN)である。

[0103]

付加重合性組成物を光または電子線などの照射によって重合するときは、光ラジカル重合開始剤を用いてもよい。光ラジカル重合開始剤の例は、チバ・スペシャリティー・ケミカルズ(株)の製品のうちから、ダロキュアー1173(2ーヒドロキシー2ーメチルー1ーフェニルプロパンー1-オン)、イルガキュアー184(1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン)、イルガキュアー651(2,2ージメトキシー1,2ージフェニルエタン-1-オン)、イルガキュアー500、イルガキュアー2959、イルガキュアー907、イルガキュアー369、イルガキュアー1300、イルガキュアー819、イルガキュアー1700、イルガキュアー1850、ダロキュアー4265、イルガキュアー784などを挙げることができる。

[0104]

光ラジカル重合開始剤のその他の例は、p-xトキシフェニルー2, 4-i区ス (トリクロロメチル)トリアジン、2-(p-i)トキシスチリル)ー5-iトリクロロメチルー1, 3, 4-iキサジアゾール、9-iフェニルアクリジン、9, 10-iベンズフェナジン、ベンゾフェノン/ミヒラーズケトン混合物、ヘキサアリールビイミダゾール/メルカプトベンズイミダゾール混合物、1-(4-i)プロピルフェニル)ー2-iビロキシー2-iチルプロパンー1-iカン、ベンジルジメチルケタール、2-iメチルー1ー [4-i] (メチルチオ)フェニル[4-i] フェニル[4-i] フェニルアシーと の [4-i] (メチルアミノ安息香酸メチル混合物である。

[0105]

縮重合反応には、原料を溶液状態で反応させる方法、原料を融解した状態で反応させる 方法、減圧下で加熱し原料を気化させた状態で反応させる方法、光、超音波、プラズマな どのエネルギーを外部より与えて活性化して反応させる方法などが採用される。通常、重 合反応を促進させる目的で、酸、アルカリ、金属化合物などの重合促進剤が用いられる。 例えば、ポリエステルはエステル化反応またはエステル交換反応により製造される。この 反応における重合促進剤の例は、アルカリ金属、アルカリ土類金属、スズ、ゲルマニウム 、アンチモン、亜鉛、コバルト、ニッケル、チタン、アルミニウムなどの単体、およびこ れらの化合物である。化合物の例は、酸化物、水酸化物、ハロゲン化物、炭酸塩、炭酸水 素塩および酢酸塩である。これらのアルキル化物の無機酸塩類、有機酸塩類、錯塩類など も挙げることができる。

[0106]

ゲルマニウム化合物の例は、二酸化ゲルマニウム、ゲルマニウム・テトラエトキシドお よびゲルマニウム・テトラーnーブトキシドである。チタン化合物の例は、テトラアルキ ルチタネート (テトラエチルチタネート、テトライソプロピルチタネート、テトラー n ー プロピルチタネート、テトラーn-ブチルチタネートなど)およびそれらの部分加水分解 物、蓚酸チタニル化合物(蓚酸チタニル、蓚酸チタニルアンモニウム、蓚酸チタニルナト リウム、蓚酸チタニルカリウム、蓚酸チタニルカルシウム、蓚酸チタニルストロンチウム など)、トリメリット酸チタン、硫酸チタンおよび塩化チタンである。アンチモン化合物 の例は、三酸化アンチモン、酢酸アンチモン、酒石酸アンチモン、酒石酸アンチモンカリ 、オキシ塩化アンチモン、アンチモングリコレート、五酸化アンチモンおよびトリフェニ ルアンチモンである。アルミニウム化合物の例は、カルボン酸アルミニウム塩(蟻酸アル ミニウム、酢酸アルミニウム、プロピオン酸アルミニウム、蓚酸アルミニウムなど)、酸 化アルミニウム、水酸化アルミニウム、塩化アルミニウム、水酸化塩化アルミニウム、炭 酸アルミニウム、アルミニウムアルコキサイド(アルミニウムメトキサイド、アルミニウ ムエトキサイドなど)、アルミニウムアセチルアセトネートまたはアルミニウムアセチル アセテートとのアルミニウムキレート化合物、有機アルミニウム化合物(トリメチルアル ミニウム、トリエチルアルミニウムなど)およびこれらの部分加水分解物である。

[0107]

重合促進剤の他に安定剤を用いることもできる。安定剤の例は、リン酸エステル類(トリメチルホスフェート、トリエチルホスフェート、トリー n ーブチルホスフェート、トリオクチルホスフェート、トリフェニルホスフェート、メチルアシッドホスフェート、インプロピルアシッドホスフェート、ブチルアシッドホスフェート、ジブチルホスフェート、モノブチルホスフェート、ジオクチルホスフェートなど)、亜リン酸エステル類(トリフェニルホスファイト、トリスドデシルホスファイト、トリスノニルフェニルホスファイトなど)、リン酸およびポリリン酸である。

[0108]

そして、例えばポリイミドは、ジアミンとテトラカルボン酸二無水物を縮重合させてポリアミド酸にした後、熱イミド化法または化学イミド化法などにより脱水して製造することができる。通常、熱イミド化法の反応温度は50~300℃である。化学イミド化法には、加水分解能を有する脱水剤または塩基触媒を用いる。脱水剤の例は、N,Nージアルキルカルボジイミド類、脂肪族カルボン酸無水物(無水酢酸、トリフルオロ酢酸無水物など)、リン酸誘導体の酸無水物、および酸塩化物(塩化メタンスルホン酸、五塩化リン、塩化チオニルなど)である。塩基触媒の例は、有機塩基、三級アミンおよび無機塩基である。有機塩基の例は、N,Nージメチルアセトアミド、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージエチルホルムアミド、N,Nージメチルカプロラクタム、イミダゾール、N,NージメチルアニリンおよびN,Nージエチルカプロラクタム、イミダゾール、N,NージメチルアニリンおよびN,Nージエチルアニリンである。三級アミンの例は、よりリジン、ハチジンおよびトリエチルアニリンである。無機塩基の例は、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリウムおよび炭酸水素ナトリウムである。

[0109]

エポキシ樹脂は、少なくとも1つのエポキシ化合物と硬化剤または光カチオン重合開始剤とを含有するエポキシ組成物から得られる。このエポキシ組成物は、必要に応じて溶剤および/または硬化促進剤を含有してもよい。硬化促進剤はエポキシ化合物と硬化剤との反応を促進させる。光カチオン重合開始剤の具体例を次に示す。これらのほとんどが市販されており、容易に入手することができる。

$[0\ 1\ 1\ 0]$

光カチオン重合開始剤の例は、ジアリールヨードニウム塩(以下DASと略す)および トリアリールスルホニウム塩(以下TASと略す)である。DASの例は、ジフェニルヨ ードニウムテトラフルオロボレート、ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロホスホネー ト、ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネート、ジフェニルヨードニウムトリ フルオロメタンスルホネート、ジフェニルヨードニウムトリフルオロアセテート、ジフェ ニルヨードニウム-p-トルエンスルホネート、ジフェニルヨードニウムテトラ (ペンタ フルオロフェニル)ボレート、4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムテトラフルオ ロボレート、4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムヘキサフルオロホスホネート、 4 ーメトキシフェニルフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネート、4 ーメトキシ フェニルフェニルヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、4-メトキシフェニル フェニルヨードニウムトリフルオロアセテート、4-メトキシフェニルフェニルヨードニ ウム-p-トルエンスルホナート、4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムジフェニ ルヨードニウムテトラ (ペンタフルオロフェニル) ボレート、ビス (4-tert-ブチ ルフェニル) ヨードニウムジフェニルヨードニウムテトラフルオロボレート、ビス (4tertーブチルフェニル) ヨードニウムジフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセ ネート、ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムジフェニルヨードニウムト リフルオロメタンスルホネート、ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムト リフルオロアセテート、ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムp-トルエ ンスルホネート、およびビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムジフェニル ヨードニウムテトラ(ペンタフルオロフェニル)ボレートである。

$[0\ 1\ 1\ 1]$

DASは、これに光増感剤を添加することにより、高感度化することもできる。光増感剤の例は、チオキサントン、フェノチアジン、クロロチオキサントン、キサントン、アントラセン、ジフェニルアントラセンおよびルブレンである。

[0112]

TASの例は、トリフェニルスルホニウムテトラフルオロボレート、トリフェニルスル ホニウムヘキサフルオロホスホネート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロアルセ ネート、トリフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホナート、トリフェニルスル ホニウムトリフルオロアセテート、トリフェニルスルホニウムーpートルエンスルホネー ト、トリフェニルスルホニウムテトラ(ペンタフルオロフェニル)ボレート、4-メトキ シフェニルジフェニルスルホニウムテトラフルオロボレート、4-メトキシフェニルジフ ェニルスルホニウムヘキサフルオロホスホネート、4ーメトキシフェニルジフェニルスル ホニウムヘキサフルオロアルセネート、4-メトキシフェニルジフェニルスルホニウムト リフルオロメタンスルホナート、4ーメトキシフェニルジフェニルスルホニウムトリフル オロアセテート、4-メトキシフェニルジフェニルスルホニウム-p-トルエンスルホネ ート、4-メトキシフェニルジフェニルスルホニウムトリフェニルスルホニウムテトラ (ペンタフルオロフェニル)ボレート、4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウム テトラフルオロボレート、4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムヘキサフル オロホスホネート、4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロア ルセネート、4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスル ホナート、4 - フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウム - p - トルエンスルホネー ト、および4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムテトラ(ペンタフルオロフ ェニル)ボレートである。

[0113]

硬化剤としては、エポキシ樹脂の硬化剤として通常使用されている公知の潜在性硬化剤が使用できる。潜在性エポキシ樹脂用硬化剤の例は、アミン系硬化剤、ノボラック樹脂系硬化剤、イミダゾール系硬化剤および酸無水物系硬化剤等である。アミン系硬化剤の例は、脂肪族ポリアミン(ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラアミン、テトラエチレンペンタアミン、m-キシレンジアミン、トリメチルヘキサメチレンジアミン、2-メチルペンタメチレンジアミン、ジエチルアミノプロピルアミンなど)、脂環式ポリアミン(イソフォロンジアミン、ブニチルアミノメチルシクロヘキサン、ビス(4-アミノシクロヘキシル)メタン、ノルボルネンジアミン、1、2-ジアミノシクロヘキサン、ラロミンなど)、芳香族ポリアミン(ジアミノジフェニルメタン、ジアミノジフェニルエーテル、メタフェニレンジアミン、ジアミノジフェニルスルフォンなど)、ポリオキシプロピレントリアミン、ポリシクロヘキシルポリアミン混合物、およびN-アミノエチルピペラジンである。

[0114]

ノボラック樹脂系硬化剤の例は、フェノールノボラック樹脂、ビスフェノールノボラック樹脂、およびポリpービニルフェノール等である。イミダゾール系硬化剤の例は、2-メチルイミダゾール、2-エチルへキシルイミダゾール、2-ウンデシルイミダゾール、2-フェニルイミダゾール、1-シアノエチル-2-フェニルイミダゾリウム・トリメリテート、および2-フェニルイミダゾリウム・イソシアヌレートである。

$[0\ 1\ 1\ 5]$

酸無水物系硬化剤の例は、テトラヒドロ無水フタル酸、ヘキサヒドロ無水フタル酸、メチルテトラヒドロ無水フタル酸、メチルヘキサヒドロ無水フタル酸、メチルナジック酸無水物、水素化メチルナジック酸無水物、トリアルキルテトラヒドロ無水フタル酸、メチルシクロヘキセンテトラカルボン酸二無水物、無水フタル酸、無水トリメリット酸、無水ピロメリット酸、ベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、エチレングリコールビスアンヒドロトリメリテート、グリセリンビス(アンヒドロトリメリテート)モノアセテート、ドデセニル無水コハク酸、脂肪族二塩基酸ポリ無水物、およびクロレンド酸無水物である

。その他の硬化剤として、ジシアンジアミド、ケチミン化合物等が挙げられる。

[0116]

エポキシ化合物と硬化剤との硬化反応を促進するための硬化促進剤の例は、3級アミン (ベンジルジメチルアミン、トリス (ジメチルアミノメチル) フェノール、ジメチルシク ロヘキシルアミン等)、イミダゾール(1ーシアノエチルー2ーエチルー4ーメチルイミダゾール、2ーエチルー4ーメチルイミダゾール、1ーベンジルー2ーメチルイミダゾール等)、有機リン系化合物(トリフェニルホスフィン、亜リン酸トリフェニル等)、4級ホスホニウム塩(テトラフェニルホスホニウムブロマイド、テトラーnーブチルホスホニウムブロマイド等)、ジアザビシクロアルケン(1,8ージアザビシクロ[5.4.0]ウンデセンー7、その有機酸塩等)、有機金属化合物(オクチル酸亜鉛、オクチル酸錫、これらのアルミニウムアセチルアセトン錯体等)、4級アンモニウム塩(テトラエチルアンモニウムブロマイド、テトラブチルアンモニウムブロマイド等)、ホウ素化合物(三ふっ化ホウ素、トリフェニルボレート等)、および金属ハロゲン化物(塩化亜鉛、塩化第二のの硬化促進剤は、単独でまたは2つ以上を混合して使用することができる。

[0117]

エポキシ樹脂を製造する方法に特に制限はなく、従来公知の方法、例えば、エポキシ化合物、硬化剤、硬化促進剤、または光カチオン重合開始剤および必要に応じて添加剤を配合し、従来公知の方法で混合することにより製造することができる。また、エポキシ化合物を主成分とするエポキシ組成物と、硬化剤および硬化促進剤を主成分とする硬化剤組成物の2液を調製しておき、使用前にエポキシ組成物と硬化剤組成物を混合してエポキシ樹脂を製造することもできる。さらに、エポキシ化合物、硬化剤、硬化促進剤、または光カチオン重合開始剤および必要に応じて添加剤を全て混合して、1液の形態としてエポキシ樹脂を製造することもできる。

[0118]

エポキシ組成物に使用する化合物(1)以外のエポキシ化合物の例は、グリシジルエーテル(ビスフェノールAジグリシジルエーテル、ビスフェノールAジグリシジルエーテル、ノボラックグリシジルエーテル、プロム化ビスフェノールAジグリシジルエーテル等)、グリシジルエステル(ヘキサヒドロフタル酸グリシジルエステル、ダイマー酸グリシジルエステル等)、グリシジルアミン(トリグリシジルイソシアヌレート、テトラグリシジルジアミノジフェニルメタン、トリグリシジルパラアミノフェノール、テトラグリシジルビスアミノメチルシクロヘキサノン、N,N,N',N'ーテトラグリシジルーm-キシレンジアミン等)、および脂環族もしくは脂肪族のエポキサイド(3,4-エポキシシクロヘキシルメチルカルボキシレート、エポキシ化ポリブタジエン、エポキシ化大豆油等)である。

[0119]

エポキシ樹脂組成物の硬化方法には、特に制限はなく、密閉式硬化炉や連続硬化が可能なトンネル炉等の従来公知の硬化装置を採用することができる。加熱源は特に制約されることなく、熱風循環、赤外線加熱、高周波加熱等、従来公知の方法で行うことができる。硬化温度および硬化時間は、80℃~250℃で30秒~15時間の範囲が好ましい。

[0120]

重合体(3)は、アニオン重合法、配位重合法またはリビング重合法によっても製造することができる。これらの重合法で用いる好ましい触媒の例は、アルカリ金属アルキル(n-ブチルリチウム、sec-ブチルリチウム、t-ブチルリチウム、トリアルキルアルミニウムなど)、アルミニウム化合物、および遷移金属化合物である。

[0121]

重合反応には溶剤を用いてもよい。溶剤の例は、ベンゼン、トルエン、キシレン、メシチレン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、ノナン、デカン、N, Nージメチルアセトアミド、N, Nージメチルホルムアミド、N, Nージエチルホルムアミド、N, Nージエチルホルムアミド、Nーメチルー2ーピロリドン、1,3ージメチルー2ーイミダ

ゾリジノン、イミダゾール、Nーメチルカプロラクタム、ジメチルスルホキシド、ジエチルスルホキシド、ジメチルスルホン、ジエチルスルホン、ヘキサメチルスルホルアミド、クレゾール、フェノール、キシレノール、ジエチレングリコールジメチルエーテル(ジグライム)、トリエチレングリコールジメチルエーテル(トリグライム)、テトラグライム、ジオキサン、テトラヒドロフラン、およびγーブチロラクトンである。これらの少なくとも2つを混合して用いてもよい。

[0122]

次に、化合物(1)と共重合させるための、他の反応性化合物および他の重合性化合物について説明する。他の反応性化合物の好ましい例は、グリコール、ジカルボン酸、ジアミン、テトラカルボン酸二無水物であるが、これらに限定されない。他の重合性化合物の好ましい例は、ビニル系単量体、フマル酸ジエステル、マレイミド誘導体であるが、これらに限定されない。

[0123]

グリコールとしては、脂肪族、脂環式系、芳香族のいずれの群に属するものであってもよく、またこれらはシロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。脂肪族グリコールの例は、脂肪族ジオール(エチレングリコール、トリメチレングリコール、1,4ーブタンジオール、1,5ーペンタンジオール、1,6ーヘキサンジオール、ジエチレングリコール、プロピレングリコール、ネオペンチルグリコールなど)、およびポリエーテル化合物(ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリブチレングリコールなど)である。

[0124]

脂環式グリコールの例は、1, 3-シクロヘキサンジメタノール、1, 4-シクロヘキサンジメタノール、1, 2-デカヒドロナフタレンジメタノール、1, 3-デカヒドロナフタレンジメタノール、1, 4-デカヒドロナフタレンジメタノール、1, 5-デカヒドロナフタレンジメタノール、1, 6-デカヒドロナフタレンジメタノール、2, 7-デカヒドロナフタレンジメタノール、テトラリンジメタノール、ノルボルナンジメタノール、トリシクロデカンジメタノール、およびペンタシクロドデカンジメタノールである。

$[0\ 1\ 2\ 5]$

芳香族グリコールの例は、ビスフェノール類のアルキレンオキシド付加物、および芳香族ジヒドロキシ化合物のアルキレンオキシド付加物である。ビスフェノール類のアルキレンオキシド付加物の例は、4, 4, - (1-メチルエチリデン) ビスフェノール、メチレンビスフェノール(ビスフェノールF)、4, 4, -シクロヘキシリデンビスフェノール(ビスフェノールS)、および4, 4, -スルホニルビスフェノール(ビスフェノールS)である。芳香族ジヒドロキシ化合物のアルキレンオキシド付加物の例は、ヒドロキノン、レゾルシン、4, 4, -ジヒドロキシビフェニル、4, 4, -ジヒドロキシジフェニル、4, 4, -ジヒドロキシジフェニル、4, 4, -ジヒドロキシジフェニルベンゾフェノンである。

[0126]

上記のグリコールには異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。2つ以上のグリコールを併用してもよい。2つ以上のグリコールを用いるときには、上記の同じ種類から2つ以上を選択してもよいし、異なる種類からそれぞれ少なくとも1つを選択してもよい。なお、本発明に使用するグリコールは、上記の例示化合物に限定されない。

[0127]

ジカルボン酸またはその誘導体としては、脂肪族系、脂環式系、芳香族系、複素環を含むもののいずれの群に属するものであってもよい。これらはシロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。脂肪族ジカルボン酸の例は、マロン酸、蓚酸、ジメチルマロン酸、コハク酸、フマル酸、グルタル酸、アジピン酸、ムコン酸、2ーメチルアジピン酸、トリメチルアジピン酸、ピメリン酸、2,2ージメチルグルタル酸、3,3ージエチルコハク酸、アゼライイン酸、セバシン酸、およびスベリン酸である。

[0128]

脂環式系のジカルボン酸の例は、1, 1-シクロプロパンジカルボン酸、1, 2-シクロプロパンジカルボン酸、1, 1-シクロブタンジカルボン酸、1, 2-シクロブタンジカルボン酸、1, 2-シクロブタンジカルボン酸、1, 2-シクロブタンジカルボン酸、1, 3-シクロブタンジカルボン酸、1, 2-シクロブタンジカルボン酸、1, 1-シクロブテン-1, 1-シクロブテン-1, 1-シクロブテン-1, 1-シクロブテン-1, 1-シクロペンタンジカルボン酸、1, 1-シクロペンタンジカルボン酸、1, 1-シクロペキサンジカルボン酸、1, 1-シクロ「10、1-0、1-0、1-0 に対して、1-0、1-0、1-0 に対して、1-0、1-0、1-0 に対して、1-0、1-0 に対して、1-0 に対し

[0129]

|芳香族ジカルボン酸の例は、 o -フタル酸、イソフタル酸、テレフタル酸、 5 -メチル イソフタル酸、5-tert-ブチルイソフタル酸、5-アミノイソフタル酸、5-ヒド ロキシイソフタル酸、2,5-ジメチルテレフタル酸、テトラメチルテレフタル酸、1, 4ーナフタレンジカルボン酸、2,5ーナフタレンジカルボン酸、2,6ーナフタレンジ カルボン酸、2, 7ーナフタレンジカルボン酸、1, 4ーアントラセンジカルボン酸、1 ,4-アントラキノンジカルボン酸、2,5-ビフェニルジカルボン酸、4.4.-ビフ ェニルジカルボン酸、1, 5-ビフェニレンジカルボン酸、4, 4"-ターフェニルジカ ルボン酸、4,4'ージフェニルメタンジカルボン酸、4,4'ージフェニルエタンジカ ルボン酸、4,4'-ジフェニルプロパンジカルボン酸、4,4'-ジフェニルヘキサフ ルオロプロパンジカルボン酸、4,4'-ジフェニルエーテルジカルボン酸、4,4'-ビベンジルジカルボン酸、4,4'-スチルベンジカルボン酸、4,4'-トランジカル ボン酸、4,4'ーカルボニル二安息香酸、4,4'ースルホニル二安息香酸、4,4' ージチオ二安息香酸、pーフェニレン二酢酸、3,3'-pーフェニレンジプロピオン酸 、4-カルボキシ桂皮酸、p-フェニレンジアクリル酸、3, 3'-(4, 4'-(メチ レンジーp-フェニレン)) ジプロピオン酸、4,4'-(4,4'-(オキシジ-p-フェニレン)) ジプロピオン酸、4, 4' - (4, 4' - (オキシジーp-フェニレン))二酪酸、(イソプロピリデンジーpーフェニレンジオキシ)二酪酸、およびビス (p-カルボキシフェニル) ジメチルシランである。

[0130]

複素環を含むジカルボン酸の例は、1, 5-(9-オキソフルオレン) ジカルボン酸、3, 4-フランジカルボン酸、<math>4, 5-チアゾールジカルボン酸、<math>2-フェニル-4, 5-チアゾールジカルボン酸、<math>1, 2, 5-チアジアゾール-3, 4-ジカルボン酸、<math>1, 2, 5-オキサジアゾール-3, 4-ジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 4-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 5-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 6-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, 3-ピリジンジカルボン酸、<math>2, $3- \mathbb{C}$

[0131]

上記のジカルボン酸は、モノエステル、ジエステル、酸モノハライド、酸ジハライドまたは無水物であってもよい。2つのカルボキシル基の1つがエステル化され、もう1つが酸ハライドであるものでもよい。これらの化合物には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。2つ以上のジカルボン酸を併用してもよい。2つ以上のジカルボン酸を用いるときには、上記の同じ種類から2つ以上を選択してもよいし、異なる種類からそれぞれ少なくとも1つを選択してもよい。なお、本発明に使用するジカルボン酸は、上記の例示化合物に限定されない。

[0 1 3 2]

ジアミンとしては、脂肪族、脂環式系、芳香族のいずれの群に属するものであってもよ

く、またこれらはシロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。脂肪族ジアミンの例は、エチレンジアミン、トリメチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ペンタメチレンジアミン、およびヘキサメチレンジアミンである。これらのアルキレンジアミンにおいて、任意の一CH2-が一〇一で置き換えられた構造のジアミンでもよい。

脂環式系ジアミンの例は、1,4-ジアミノジシクロヘキサン、1,3-ビス(アミノ メチル) シクロヘキサン、1, 4 - ビス (アミノメチル) シクロヘキサン、4, 4' - ジ アミノジシクロヘキシルメタン、ビス (2-メチル-4-アミノシクロヘキシル) メタン 、イソホロンジアミン、2,5-ビス(アミノメチル)-ビシクロ[2.2.1] ヘプタ ン、2,6-ビス(アミノメチル)-ビシクロ[2.2.1] ヘプタン、2,3-ジアミ ノビシクロ [2.2.1] ヘプタン、2,5-ジアミノビシクロ [2.2.1] ヘプタン 、2, 6 -ジアミノビシクロ [2. 2. 1] ヘプタン、2, 7 -ジアミノビシクロ [2. 2. 1] ヘプタン、2, 3-ジアミノー7-アザビシクロ「2, 2, 1] ヘプタン、2, 5-ジアミノー7-アザビシクロ[2.2.1] ヘプタン、2,6-ジアミノー7-アザ ビシクロ[2.2.1]ヘプタン、2,3-ジアミノ-7-チアビシクロ[2.2.1] ヘプタン、2, 5-ジアミノー7-チアビシクロ[2.2.1] ヘプタン、2, 6-ジア ミノー7ーチアビシクロ[2.2.1] ヘプタン、2,3ージアミノビシクロ[2.2. 2] オクタン、2, 5-ジアミノビシクロ[2.2.2] オクタン、2, 6-ジアミノビ シクロ[2.2.2] オクタン、2,5-ジアミノビシクロ[2.2.2] オクタン-7 ーエン、2,5ージアミノー7ーアザビシクロ[2.2.2]オクタン、2.5ージアミ ノー7ーオキサビシクロ [2.2.2] オクタン、2.5ージアミノー7ーチアビシクロ [2. 2. 2] $\frac{1}{2}$ $\frac{$ ジアミノアザビシクロ[3.2.1]オクタン、2,6-ジアミノオキサビシクロ[3. 2. 1] オクタン、2, 6-ジアミノチアビシクロ[3.2.1] オクタン、2, 6-ジ アミノビシクロ[3.2.2] ノナン、2,6-ジアミノビシクロ[3.2.2] ノナン -8-エン、2, 6-ジアミノ-8-アザビシクロ[3.2.2]ノナン、2, 6-ジア ミノー8ーオキサビシクロ[3.2.2]ノナン、および2,6ージアミノー8ーチアビ シクロ「3.2.2]ノナンである。

[0134]

[0133]

芳香族ジアミンの例は、2, 2-ビス (4-アミノフェニル) プロパン、2, 6-ジア ミノピリジン、ビスー (4ーアミノフェニル) ジエチルシラン、ビスー (4ーアミノフェ ニル)ジフェニルシラン、ビスー(4-アミノフェニル)エチルホスフィンオキサイド、 $ilde{\mathsf{U}}\mathsf{X}-(4-\mathsf{P}\mathsf{E}\mathsf{J}\mathsf{D}\mathsf{x}\mathtt{=}\mathsf{L}\mathsf{D})-\mathsf{N}-\mathsf{D}\mathsf{F}\mathsf{L}\mathsf{P}\mathsf{E}\mathsf{D}\mathsf{X}$ 、 $\mathsf{N},\;\mathsf{N}-\mathsf{L}\mathsf{L}\mathsf{X}-(4-\mathsf{P}\mathsf{E}\mathsf{J}\mathsf{D}\mathsf{x}\mathtt{=}\mathsf{L}\mathsf{D}\mathsf{X}$ $N - N - \chi$ チルアミン、 $N - (3 - \gamma)$ フェニル) $- 4 - \gamma$ ミノベンズアミド、3, 3'ージアミノジフェニルメタン、3,3'ージアミノジフェニルエーテル、3,3'ー ジアミノジフェニルスルホン、2、2-ビス(3-アミノフェニル)プロパン、1、3-ビス (3-アミノフェニル) プロパン、3, 3' -ジアミノジフェニルスルフィド、2, 3, 5, 6ーテトラメチルーpーフェニレンジアミン、2, 5ージメチルーpーフェニレ ンジアミン、p-キシレンジアミン、m-キシレンジアミン、p-キシリレンジアミン、 m-+シリレンジアミン、2, 4-ジアミノトルエン、2, 6-ジアミノトルエン、1. 2 - ビス (3 - ジアミノフェニル) エタン、1、<math>1 - ビス (3 - ジアミノフェニル) エタン、4,4'ージアミノジフェニルヘキサフルオロプロパン、2,2ービス(4ーアミノ フェニル) ヘキサフルオロプロパン、4.4' -ジアミノベンゾフェノン、4.4' -ジ アミノジフェニルスルフィド、4,4'-ジアミノジフェニルスルホン、4,4'-ジア ミノジフェニルエーテル、3,4'ージアミノジフェニルエーテル、1,5ージアミノナ フタレン、2,6-ジアミノナフタレン、ビス(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル) メタン、1, 1ービス(4ー(4ーアミノフェノキシ)フェニル)エタン、1, 2ービ ス(4-(4-r) (4-r) フェニル) エタン、1, 1-ビス[4-(4-r)]フェノキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニ ル) プロパン、2, 2-ビス(4-(4-アミノフェノキシ) フェニル) ブタン、4, 4

'ービス(4ーアミノフェノキシ)ジフェニルケトン、ビス(4-(4ーアミノフェノキ シ)フェニル)スルホン、ビス(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)スルフィド、 1. 3 - ビス (4 - (4 - アミノフェノキシ) フェニル) ベンゼン、1, 4 - ビス (4 -(4 ーアミノフェノキシ)フェニル)ベンゼン、4 , 4 ' ービス (4 ー (4 ーアミノフェ (1+5) フェニル) ビフェニル、(1, 2- ビス(4- (4- アミノフェノキシ) フェニル) シクロヘキサン、1, 3-ビス(4-(4-アミノフェノキシ) フェニル) シクロヘキ サン、1, 4ービス(4ー(4ーアミノフェノキシ)フェニル)シクロヘキサン、ビス(4- (4-アミノフェノキシ) フェニル) ヘキサフルオロプロパン、2, 2-ビス (4-(2ーアミノフェノキシ)フェニル)ヘキサフルオロプロパン、2,2ービス(4-(3) ーアミノフェノキシ)フェニル)ヘキサフルオロプロパン、2.2ービス(4-(3-カ ルバモイルー4-アミノフェノキシ)フェニル)ヘキサフルオロプロパン、2,2-ビス - (3-スルファモイル-4-アミノフェニル) ヘキサフルオロプロパン、2, 2-ビス - (3-カルボキシー4-アミノフェニル)へキサフルオロプロパン、2.2-ビス(4 (3-スルファモイルー4-アミノフェノキシ)フェニル)へキサフルオロプロパン、 2, 2 - ビス(4 - (3 - カルボキシー4 - アミノフェノキシ)フェニル) ヘキサフルオ ロプロパン、1, 3-ビス(2, 2- $\{4-$ (4-アミノフェノキシ)フェニル $\}$ ヘキサ フルオロイソプロピル)ベンゼン、2,4ービス(βーアミノー t ーブチル)トルエン、 ビス (p-β-x+y-y-y-z)ペンチル) ベンゼン、ビスp-(1, 1-y+y+y-z)5ーアミノペンチル)ベンゼン、ビス(p − β − アミノー t − ブチルフェニル)エーテル 、ビス(4-アミノベンゾルオキシ)メタン、ビス(4-アミノベンゾルオキシ) エタン 、ビス(4-アミノベンゾルオキシ)プロパン、ビス(4-アミノベンゾルオキシ)シク ロヘキサン、pーフェニレンジアミン、mーフェニレンジアミン、oーフェニレンジアミ ン、4,4'ージアミノビフェニル、4,4'ージアミノジフェニルメタン、4,4'ー ジアミノジフェニルエタン、4,4'ージアミノビフェニル、3,3'ージメチルベンジ ジン、1,3-ビス(4-アミノフェニル)プロパン、2,2-ビス(4-アミノフェニ ル) プロパン、ビス(4-アミノ-3-メチルフェニル) メタン、ビス(4-アミノ-2 -メチルフェニル) メタン、1, 2 - \forall 2 + \forall 3 + 4 + + 4 + + 4 + + + 4 + + + + + + + + + 3 ービス(4 ーアミノー3 ーメチルフェニル)プロパン、1.2 ービス(4 ーアミノ -2-3+1パン、1, $4 - \forall$ ス $(4 - \gamma \in J)$ フェニル)ベンゼン、1, $4 - \forall$ ス $((4 - \gamma \in J)$ フェ ニル)メチル)ベンゼン、1,4-ビス((3-アミノフェニル)メチル)ベンゼン、1 **,4-ビス((4-アミノフェニル)エチル)ベンゼン、1,4-ビス((3-アミノフ** ェニル) エチル) ベンゼン、1, 4-ビス((4-アミノ-3-メチルーフェニル) メチ ル) ベンゼン、1, 4ービス ((4ーアミノー3ーメチルーフェニル) エチル) ベンゼン 、4, 4'ー(4ーアミノフェニル) ビフェニル、ビスー((4ー(4ーアミノフェニル メチル)フェニル)メタン、ビスー((4-(4-アミノフェニルメチル)フェニル)エ タン、ビスー ((4-(3-r))フェニルメチル) フェニル) メタン 、ビスー ((4-(3-r))-(3-r = 1)フェニルメチル)フェニル)エタン、2,2-ビスー((4-(4-r = 1))ノフェニルメチル)フェニル)プロパン、および2,2-ビスー((4-(3-アミノフ ェニルメチル)フェニル)プロパンである。

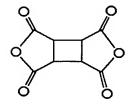
[0135]

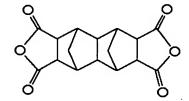
上記のジアミンには異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。2つ以上のジアミンを併用してもよい。そして、2つ以上のジアミンを用いるときには、上記の同じ種類から2つ以上を選択してもよいし、異なる種類からそれぞれ少なくとも1つを選択してもよい。なお、本発明に使用するジアミンは、上記の例示化合物に限定されない。

[0136]

テトラカルボン酸二無水物は、脂肪族系、脂環式系、芳香族系のいずれの群に属するものであってもよい。これらはシロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。このうち脂肪族テトラカルボン酸二無水物の例は、エタンテトラカルボン酸二無水物、

ブタンテトラカルボン酸二無水物である。脂環式系テトラカルボン酸二無水物の例は、シ クロブタンテトラカルボン酸二無水物、シクロペンタンテトラカルボン酸二無水物、ビシ クロヘプタンテトラカルボン酸二無水物、ビシクロオクタンテトラカルボン酸二無水物、 ビシクロ[2.2.2]ーオクトー7ーエンー2,3,5,6ーテトラカルボン酸二無水 物、シクロヘキサンー1、2、5、6-テトラカルボン酸二無水物、3、4-ジカルボキ シー1、2、3、4ーテトラヒドロナフタレンー1ー琥珀酸二無水物、3,3'ービシク ロヘキシルー1, 1', 2, 2'ーテトラカルボン酸二無水物、2, 3, 5ートリカルボ キシシクロペンチル酢酸二無水物、5-(2,5-ジオキソテトラヒドロフラル)-3-メチル-3 - シクロヘキセン-1, 2 - ジカルボン酸二無水物、1, 3, 3 a, 4, 5, 9 b - ヘキサヒドロー5 - テトラヒドロー2, 5 - ジオキソー3 - フラニル) - ナフト「 一酢酸二無水物、2,3,4,5ーテトラヒドロフランテトラカルボン酸二無水物、およ びテトラシクロ [6.2.1¹・3.0²・7] ドデカンー4, 5, 9, 10ーテトラカ ルボン酸二無水物である。更に、下記の構造式で示される酸二無水物を挙げることができ る。これらの化合物においては、任意の水素がメチル、エチルなどの低級アルキルで置き 換えられてもよい。





[0137]

芳香族テトラカルボン酸二無水物の例は、ピロメリット酸二無水物、3,3',4,4 'ーベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、ナフタレン酸二無水物(2.3.6.7 ーナフタレン酸無水物等)、3,3'-4,4'-ジフェニルメタンテトラカルボン酸二 無水物、3,3'-4,4'-ジフェニルエタンテトラカルボン酸二無水物、3,3'-4, 4'ージフェニルプロパンテトラカルボン酸二無水物、3, 3'ー4, 4'ージフェ ニルスルホンテトラカルボン酸二無水物、3,3',4,4'ージフェニルエーテルテト ラカルボン酸二無水物、3,3',4,4'-ジメチルジフェニルシランテトラカルボン 酸二無水物、4,4'-ビス(3,4-ジカルボキシフェノキシ)ジフェニルスルフィド 二無水物、4,4'ービス(3,4ージカルボキシフェノキシ)ジフェニルスルホン二無 水物、4,4'ービス(3,4ージカルボキシフェニルメチル)ジフェニルメタン二無水 物、4,4'-ビス(3,4-ジカルボキシフェニルメチル)ジフェニルエタン二無水物 、4,4'ービス(3,4ージカルボキシフェニルメチル)ジフェニルプロパン二無水物 、4,4'ービス(3,4ージカルボキシフェノキシ)ジフェニルメタン二無水物、4. 4'ービス(3,4ージカルボキシフェノキシ)ジフェニルエタン二無水物、4,4'ー ビス (3. 4 - ジカルボキシフェノキシ) ジフェニルプロパン二無水物、3,3' 4'ーパーフルオロプロピリデンジフタル酸二無水物、3,3',4,4'ービフェニル テトラカルボン酸二無水物、ビス (フタル酸) フェニルスルフィンオキサイド二無水物、 p-フェニレンービス(トリフェニルフタル酸)二無水物、m-フェニレンービス(トリ フェニルフタル酸) 二無水物、ビス (トリフェニルフタル酸) -4, 4' -ジフェニルエ ーテル二無水物、およびビス(トリフェニルフタル酸)-4,4'-ジフェニルメタン二 無水物である。

[0138]

上記の各種テトラカルボン酸二無水物には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。2つ以上のテトラカルボン酸二無水物を併用してもよい。2つ以上のテトラカルボン酸二無水物を用いるときには、上記の同じ種類から2つ以上を選択してもよいし、異なる種類からそれぞれ少なくとも1つを選択してもよい。なお、本発明

に使用するテトラカルボン酸二無水物は、上記の例示化合物に限定されるものではない。 【0139】

トリカルボン酸は、脂肪族系、脂環式系、芳香族系のいずれの群に属するものであってもよく、またこれらはシロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。トリカルボン酸の例は、トリメリット酸、トリメシン酸、ヘミメリット酸、プロパントリカルボン酸、シクロヘキサントリカルボン酸である。これらのトリカルボン酸は、モノエステル、ジエステル、トリエステル、酸モノハライド、酸ジハライド、酸トリハライド、または2つのカルボキシル基が酸無水物化されたものであってもよい。モノエステル酸ジハライド、ジエステル酸モノハライド、または2つのカルボキシル基が産エステル化されるかもしくは酸ハライドである構造の化合物でもよい。これらの化合物には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。これらの化合物には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。これらの化合物には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもとい。2つ以上のトリカルボン酸を併用してもよい。2つ以上のトリカルボン酸を用いるとさも1つを選択してもよい。なお、本発明に使用するトリカルボン酸類は、上記の例示化合物に限定されない。

[0140]

なお、上記のジカルボン酸、トリカルボン酸およびテトラカルボン酸は、これらの2種または3種を組み合わせて用いてもよい。即ち、このような組み合わせの例は、ジカルボン酸およびトリカルボン酸のそれぞれ少なくとも1つからなる組み合わせ、ジカルボン酸およびテトラカルボン酸のそれぞれ少なくとも1つからなる組み合わせ、トリカルボン酸およびテトラカルボン酸のそれぞれ少なくとも1つからなる組み合わせ、並びにジカルボン酸、トリカルボン酸およびテトラカルボン酸のそれぞれ少なくとも1つからなる組み合わせである。

[0141]

ビニル系単量体としては、オレフィン、ハロゲン化ビニル、ビニルエステル、芳香族ビニル系単量体、スチレン誘導体、ビニルエーテル、アルキルビニルケトン、ジエン、(メタ)アクリレート、イタコネート、 α , β – ビニルナフタレン、N – ビニルアセトアミドなどを挙げることができる。これらはシロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。

$[0 \ 1 \ 4 \ 2]$

オレフィンの例は、エチレン、プロピレン、イソブテンである。ハロゲン化ビニルの例は、塩化ビニル、フッ化ビニルである。ビニルエステルの例は、酢酸ビニル、ピバリン酸ビニル、2,2-ジメチルプタン酸ビニル、2-メチルー2-ブタン酸ビニル、プロピオン酸ビニル、ステアリン酸ビニル、2-エチルー2-メチルブタン酸ビニル、プロピオン酸ビニル、ステアリン酸ビニル、2-エチルー2-メチルブタン酸ビニルである。芳香族ビニル系単量体の例は、2-エチルを息香酸ビニル、N,N-ジメチルアミノ安息香酸ビニル、安息香酸ビニルである。スチレン誘導体の例は、スチレン、2-クロロスチレン、2-0ークロロメチルスチレン、2-0ークロロメチルスチレン、2-0ークロロメチルスチレン、および2-2年ルスチレンである。

[0143]

ビニルエーテルの例は、エチルビニルエーテル、ヒドロキシブチルビニルエーテル、 t ーアミルビニルエーテル、シクロヘキサンジメタノールメチルビニルエーテルである。 アルキルビニルケトンの例は、メチルビニルケトン、イソブチルビニルケトンである。 ジエンの例は、ブタジエン、イソプレンである。 (メタ) アクリレートの例は、メチル (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリレート、ブチル (メタ) アクリレート、2ーエチルヘキシル (メタ) アクリレート、フェニル (メタ) アクリレートである。イタコネートの例は、ジメチルイタコネート、ジエチルイタコネート、ジブチルイタコネート、およびジイソプロピルイタコネートである。なお、 (メタ) アクリレートはアクリレートおよびメタクリレートの総称である。

[0144]

上記の各種ビニル系単量体には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。また、2種以上の化合物を併用してもよい。なお、本発明に使用するビニル系単量体は、上記の例示化合物に限定されるものではない。

[0145]

フマル酸ジエステルは、シロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。 フマル酸ジエステルの例は、フマル酸ジエチル、フマル酸ジイソプロピル、フマル酸ジブ チル、フマル酸ジシクロヘキシル、フマル酸ジ(1-フェニル-2-プロピル)、フマル 酸ジsec-ブチル、フマル酸ジt-ブチル、フマル酸ジ2-エチルヘキシル、フマル酸 (イソプロピル)(エチル)、フマル酸(イソプロピル)(プロピル)、フマル酸(イソプロ ピル)(ブチル)、フマル酸(イソプロピル)(sec-ブチル)、フマル酸(イソプロピル)(t-ブチル)、フマル酸(イソプロピル)(イソアミル)、フマル酸(イソプロピル)(s ec-アミル)、フマル酸 (イソプロピル)(sec-ヘキシル)、フマル酸 (イソプロピ ル)(4-メチル-2-ペンチル)、フマル酸 (イソプロピル)(2-エチルヘキシル)、フ マル酸 (イソプロピル)(オクチル)、フマル酸 (イソプロピル)(シクロヘキシル)、フマ ル酸 (イソプロピル)(ノニル)、フマル酸 (t-ブチル)(sec-ブチル)、フマル酸 (t-ブチル)(シクロヘキシル)、フマル酸(t-ブチル)(4-メチルー2-ペンチル)、 フマル酸 (t-ブチル)(2-エチルヘキシル)、フマル酸 (イソプロピル)(シクロヘキシ ル)、フマル酸 (イソプロピル)(シクロペンチル)、フマル酸 (イソプロピル)(2-フェ ニルー1-エチル)、フマル酸(イソプロピル)(3-フェニルプロピル)、フマル酸(イ ソプロピル)(1-フェニルー2-プロピル)、フマル酸 (イソプロピル)(1-フェニルー 1-プロピル)、フマル酸(イソプロピル)(トリメチルシリルプロピル)、フマル酸(t ーブチル)(トリメチルシリルプロピル)、フマル酸(シクロヘキシル)(トリメチルシリル プロピル)、フマル酸(イソプロピル)(3-トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロピ ル)、フマル酸(イソプロピル)(3-(ペンタメチルジシロキサニル)プロピル)、フマ ル酸 (N、N-ジメチルアミノエチル)(イソプロピル)、フマル酸 (t-ブチル)(1-ブ トキシー2-プロピル)、フマル酸(2-シアノエチル)(イソプロピル)、フマル酸(2 ーヒドロキシエチル)(イソプロピル)、フマル酸 (グリシジル)(イソプロピル)、フマル 酸(イソプロピル)(ジエチルホスフォメチル)、フマル酸(2-メチルチオエチル)(イソ プロピル)、フマル酸 (イソプロピル)(2-(ヒドロキシエチルチオエチル) イソプロピ ル)、フマル酸(パーフルオロオクチルエチル)(イソプロピル)、フマル酸(トリフルオ ロメチル)(イソプロピル)、フマル酸(ペンタフルオロエチル)(イソプロピル)、および フマル酸(ヘキサフルオロイソプロピル)(イソプロピル)である。

[0 1 4 6]

上記のフマル酸ジエステルには異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。また、2種以上の化合物を併用してもよい。なお、本発明に使用するフマル酸ジエステルは、上記の例示化合物に限定されない。

[0 1 4 7]

重合体(3)の被膜形成能をより高めるために、多官能アクリレートを添加することもできる。多官能アクリレートは、シロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。多官能アクリレートの好ましい例は、1,4ーブタンジオールジアクリレート、1,6ーヘキサンジオールジアクリレート、1,9ーノナンジオールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジアクリレート、トリエチレングリコールジアクリレート、シプロピレングリコールジアクリレート、トリプロピレングリコールジアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリメチロールEO付加トリアクリレート、ペンタエリストールトリアクリレート、トリステクリロイルオキシエチルフォスフェート、ビスフェノールAEO付加ジアクリレート、ビスフェノールAグリジジルエーテルジアクリレート、ポリエチレングリコールジアクリレートである。ビスフェノールAグリシジルエーテルジアクリレートは、大阪有機化学(株)からビスコート700として市販されている。

[0148]

上記の多官能アクリレートには異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。また、2種以上の化合物を併用してもよい。なお、本発明に使用する多官能アクリレートは、上記の例示化合物に限定されない。

[0149]

マレイミド誘導体は、シロキサン基を含むものであっても光学活性であってもよい。マ レイミド誘導体の例は、N-メチルマレイミド、N-エチルマレイミド、N-プロピルマ レイミド、Nーブチルマレイミド、Nーペンチルマレイミド、Nーヘキシルマレイミド、 N-ヘプチルマレイミド、N-オクチルマレイミド、N-ノニルマレイミド、N-デシル マレイミド、Nーウンデシルマレイミド、Nードデシルマレイミド、Nーオクタデシルマ レイミド、N-イソプロピルマレイミド、N- (sec-ブチル) マレイミド、N- (t ーブチル)マレイミド、Nー (1ーメチルブチル)マレイミド、Nー (2ーメチルブチル) マレイミド、N - (3 - メチルブチル)マレイミド、N - (s e c - ヘキシル) マレイ ミド、N- (4-メチル-2-ペンチル) マレイミド、N- (sec-ヘプチル) マレイ ミド、N-(sec-オクチル)マレイミド、N-シクロプロピルマレイミド、N-シク ロブチルマレイミド、Nーシクロペンチルマレイミド、Nーシクロヘキシルマレイミド、 N-7 エニルマレイミド、N-(2-x) チルフェニル)マレイミド、N-(2-x) チルフェニル) ェニル)マレイミド、N-(2-4)プロピルフェニル)マレイミド、N-(2,6-3)メチルフェニル)マレイミド、N-(2,6-i)エチルフェニル)マレイミド、N-(2,6-i), 6 - ジイソプロピルフェニル) マレイミド、<math>N - (2, 4, 6 - h) メチルフェニル) マレイミド、N-(2-クロロフェニル)マレイミド、N-(3-メチルフェニル)マレ イミド、N-(3-エチルフェニル)マレイミド、N-(3-トリフルオロメチルフェニ ル) マレイミド、N-(3, 5-ジメチルフェニル) マレイミド、N-ベンジルマレイミ ド、N- (4-メチルフェニル) マレイミド、N- (4-エチルフェニル) マレイミド、 N- (4-プロピルフェニル) マレイミド、N- (4-イソプロピルフェニル) マレイミ ド、N-(4-ブチルフェニル)マレイミド、N-(4-ペンチルフェニル)マレイミド 、Nートリフルオロメチルマレイミド、N-〔1-(トリフルオロメチル)エチル〕マレ イミド、N-(3,3,3-トリフルオロプロピル)マレイミド、N-ヘキサフルオロイソ プロピルマレイミド、Nーパーフルオロイソプロピルマレイミド、Nーパーフルオロブチ ルエチルマレイミド、N-パーフルオロオクチルエチルマレイミド、N- (2-クロロエ チル)マレイミド、N-(1-ブトキシ-2-プロピル)マレイミド、N-(メトキシエ チル)マレイミド、N-(トリメチルシリル)マレイミド、N-(t-ブチルジメチルシ リル) マレイミド、N-(ジメチルトキシシリル) マレイミド、N-(2-シアノエチル) マレイミド、N- (2-ヒドロキシエチル) マレイミド、N- (3-ヒドロキシプロピ ル) マレイミド、N- (4-ヒドロキシブチル) マレイミド、N- (5-ヒドロキシペン チル)マレイミド、N-(6-ヒドロキシヘキシル)マレイミド、N-(7-ヒドロキシ ヘプチル)マレイミド、N-(8-EE)にはいった。マレイミド、N-(9-EE)になった。 キシノニル)マレイミド、およびN- (10-ヒドロキシデシル)マレイミドである。

[0150]

上記のマレイミド誘導体には異性体が存在するものもあるが、それらを含む混合物であってもよい。また、2種以上の化合物を併用してもよい。なお、本発明に使用するマレイミド誘導体は、上記の例示化合物に限定されない。

[0151]

付加重合性組成物に他の重合性化合物を2つ以上用いるときには、上記の付加重合性化合物の同じ種類から2つ以上を選択してもよいし、異なる種類からそれぞれ少なくとも1つを選択してもよい。

[0152]

上記の化合物(1)、付加重合性組成物または縮重合性組成物を重合させることにより、重合体(3)を得ることができる。そして、化合物(1)を用いて得られる重合体の好ましい例は、式(1)における Y^1 が $-OM^1$ 、-CHO、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、 $-OCOX^1$ 、-N=C=O、 $-CR^5=CH_2$ 、オキシラニル、オキセタ

 $-\mu$ 、3, $4-\pi$ ポキシシクロヘキシルまたは下記に示される基のいずれかである化合物 (1) を用いて得られる重合体である。

[0153]

化合物(1)を用いて得られる重合体のより好ましい例は、式(1)における Y^1 が一 OM^1 、 $-COOR^3$ 、 $-NHR^4$ 、 $-COX^1$ 、-N=C=O、 $-CR^5=CH_2$ 、オキシラニル、オキセタニルまたは下記に示される基のいずれかである化合物(1)を用いて得られる重合体である。

$$O$$
 X^2 $-G^1$ O

[0154]

そして、化合物(1)を用いて得られる重合体の代表例は、ポリイミド、ポリアミド酸、ポリエステル、エポキシ樹脂、ポリアクリレートおよびポリメタクリレートである。ポリアミド酸は、ジアミンである化合物(1)とテトラカルボン酸二無水物との反応により得られる。このテトラカルボン酸二無水物は、化合物(1)であってもよく、化合物(1)以外のテトラカルボン酸二無水物であってもよく、これらのテトラカルボン酸二無水物の混合物であってもよい。ジアミンである化合物(1)に、化合物(1)以外のジアミンを加えてもよい。ポリアミド酸のもう1つの例は、テトラカルボン酸二無水物である化合物(1)とジアミンとの反応により得られる。このジアミンは、化合物(1)以外のジアミンであってもよく、これらのジアミンの混合物であってもよく、化合物(1)以外のテトラカルボン酸二無水物である化合物(1)に、化合物(1)以外のテトラカルボン酸二無水物を加えてもよい。そしてポリイミドは、これらのポリアミド酸を脱水閉環させることによって得られる。

[0155]

ポリエステルは、ジオールである化合物(1)と少なくとも2つのカルボキシル、酸ハライド基、酸無水物基またはエステル基を有するカルボン酸誘導体との反応により得られる。このカルボン酸誘導体は、化合物(1)であってもよく、化合物(1)以外のカルボン酸誘導体であってもよく、これらのカルボン酸誘導体の混合物であってもよい。ジオールである化合物(1)に、化合物(1)以外のジオールを加えてもよい。ポリエステルのもう1つの例は、少なくとも2つのカルボキシル、酸ハライド基またはエステル基を有するカルボン酸誘導体である化合物(1)とジオールとの反応により得られる。このジオールは、化合物(1)であってもよく、化合物(1)以外のジオールであってもよく、これらのジオールの混合物であってもよい。カルボン酸誘導体である化合物(1)に、化合物(1)以外のカルボン酸誘導体を加えてもよい。

[0156]

エポキシ樹脂は、ビスエポキシドである化合物(1)とアミノ基、カルボキシル基、フェノール性水酸基、チオール基などを少なくとも2つ有する活性水素化合物との付加反応、ビスエポキシドである化合物(1)と酸無水物との共重縮合反応、またはビスエポキシドである化合物(1)の塩基性あるいは酸性触媒による自己重合により得られる。この活性水素化合物は、化合物(1)であってもよく、化合物(1)以外の活性水素化合物であってもよく、これらの活性水素化合物の混合物であってもよい。また、酸無水物はテトラカルボン酸二無水物である化合物(1)であってもよく、化合物(1)以外の酸無水物で

出証特2004-3019255

あってもよく、これらの混合物であってもよい。塩基性あるいは酸性触媒は、ナトリウムやカリウムのアルコキシド、水酸化物、アミド、水素化物やNaーナフタレンなどのアニオン重合触媒、SnCl4、BF3、AlCl3などのルイス酸やHCl、HBr、H2SO4などのプロトン酸などのカチオン重合触媒、Ca、Baなどのアルコキシド、酸化物、炭酸塩、アミドやAl、Mg、Znのアルコキシド、Zn(C2H5)2ーH2O系、Al(C2H5)3ーH2O系触媒などの配位重合触媒である。また、ビスエポキシドである化合物(1)に、化合物(1)以外のビスエポキシドを加えてもよい。エポキシドである化合物(1)に、化合物(1)以外のビスエポキシドとの反応、またはテトラカルボン酸二無水物である(1)とビスエポキシドとの反応により得られるエポキシ樹脂である。このビスエポキシドは、化合物(1)であってもよく、化合物(1)以外のビスエポキシドであってもよく、これらのビスエポキシドの混合物であってもよい。活性水素化合物である化合物(1)に、化合物(1)以外の活性水素化合物を加えてもよい。また、テトラカルボン酸二無水物である化合物(1)に、化合物(1)以外の酸無水物を加えてもよい。

[0157]

ポリアクリレートの例は、アクリロイルオキシを有する化合物(1)の単独重合体、この化合物(1)の少なくとも2つから得られる共重合体、この化合物(1)の少なくとも1つとメタクリロイルオキシを有する化合物(1)の少なくとも1つとの共重合体、この化合物(1)の少なくとも1つとアクリロイルオキシもしくはメタクリロイルオキシを有する化合物(1)以外の化合物の少なくとも1つとの共重合体、並びにこの化合物(1)の少なくとも1つ、メタクリロイルオキシを有する化合物(1)の少なくとも1つおよびアクリロイルオキシもしくはメタクリロイルオキシを有する化合物(1)以外の化合物の少なくとも1つの共重合体である。

[0158]

ポリメタクリレートの例は、メタクリロイルオキシを有する化合物(1)の単独重合体、この化合物(1)の少なくとも2つから得られる共重合体、この化合物(1)の少なくとも1つとアクリロイルオキシを有する化合物(1)の少なくとも1つとの共重合体、この化合物(1)の少なくとも1つとアクリロイルオキシもしくはメタクリロイルオキシを有する化合物(1)以外の化合物の少なくとも1つとの共重合体、並びにこの化合物(1)の少なくとも1つ、アクリロイルオキシを有する化合物(1)の少なくとも1つおよびアクリロイルオキシもしくはメタクリロイルオキシを有する化合物(1)以外の化合物の少なくとも1つの共重合体である。

[0159]

化合物(1)および重合体(3)は、通常使用される条件下において物理的および化学的に極めて安定であり、他の重合体および化合物との相溶性がよいことを特徴とする。化合物(1)を構成する環、結合基または側鎖を適当に選ぶことによって重合体(3)の構造を適切に選択することができるので、最適な透明性、屈折率、機械的強度、塗布性、溶解度、結晶化度、収縮性、透水度、吸水度、気体透過性、融点、ガラス転移点、耐熱性、熱膨張係数、撥水性、電気絶縁性、相溶性、耐薬品性を持つ重合体を製造することができる。

[0160]

[]

化合物(1)、重合体(3)またはこれらを含む組成物は、通常、一般的な高分子材料の成形体製造に用いる方法により、薄膜、多層膜、フィルム、繊維、粉末、ペースト、その他成形体に成形することができる。このとき、必要に応じて、エチレングリコール、プロピレングリコール等脂肪族ポリオール、脂肪族又は芳香族カルボン酸化合物、フェノール化合物等の炭酸ガス発生防止剤、ポリアルキレングリコール等の可撓性付与剤、酸化防止剤、可塑剤、滑剤、シラン系等のカップリング剤、無機充填剤の表面処理剤、難燃剤、帯電防止剤、着色剤、帯電防止剤、レベリング剤、イオントラップ剤、摺動性改良剤、各種ゴム、有機ポリマービーズ等の耐衝撃性改良剤、揺変性付与剤、界面活性剤、表面張力

低下剤、消泡剤、沈降防止剤、光拡散剤、紫外線吸収剤、熱安定剤、抗酸化剤、離型剤、 蛍光剤、導電性充填剤、発泡剤、顔料等の添加剤を混合することもできる。

[0161]

例えば、本発明の重合体(3)を溶剤に均一に溶解して基板上にキャストし、加熱して溶剤を蒸散させることで $1\sim100\mu$ mの均一なフィルムを得ることができる。このようなキャスティング法でフィルムを形成する場合に用いる基板としては、高分子フィルム、ガラス板、シリコンゴム板、金属板などを挙げることができる。また、所定の厚みの基板を得るときは、キャストを繰り返して目的の膜厚になるように積層した後、加熱して溶剤を蒸散させればよく、これにより目的の膜厚の基板を作成することができる。この時、必要に応じて加熱加圧プレスすることもできる。

[0162]

さらに、フィルム間および/または最外層に金、銅、アルミニウムなどの金属導体層を 積層することで多層基板を得ることができる。この場合も金属導体フィルムと重ね合わせ 、上記と同様に加熱して溶剤を蒸散させることで金属導体フィルムとの密着性が良好なも のが得られる。金属導体層はエッチングにより回路形成することにより得られる。また、 真空蒸着法、スクリーン印刷法などによって形成することもできる。

[0163]

キャスティング法において使用することのできる溶剤としては、ベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶剤、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどのケトン系溶剤、テトラヒドロフラン、クロロホルム、Nーメチルー2ーピロリドン、N, Nージメチルホルムアミド、N, Nージメチルアセトアミド、N, Nージメチルアセトアミドジメチルアセタール、ジメチルスルホキシド、1, 4ージオキサン、酢酸エチル、2-n-ブトキシエタノール、γーブチロラクトン、トリフルオロ酢酸、トリフルオロ酢酸エチル、ヘキサフルオロー2ープロパノールなどを挙げることができる。これらの溶剤のうち2種以上の溶剤を併用してもよい。なお、本発明に使用可能な溶剤は上記の例に限定されるものではない。

【実施例】

[0164]

以下、実施例により本発明をより詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例には制限されない。化合物の構造は核磁気共鳴(NMR)スペクトル、質量(MS)スペクトル、赤外吸収(IR)スペクトルなどで確認した。実施例において物性測定に用いた機器および方法は下記の通りである。

<重量平均分子量 (Mw) および数平均分子量 (Mn) >

島津製作所製の島津LC-9A型ゲル浸透クロマトグラフ(GPC)、および昭和電工製のカラムShodex GF-7M HQ(展開溶媒はDMFあるいはTHF、標準物質は分子量既知のポリスチレン)を用いた。

<鉛筆硬度>

ガラス板上に形成させた重合体薄膜について、JIS規格「JIS-K-5600-5-4 引っかき硬度(鉛筆法)」に準拠し、鉛筆硬度計YOSHIMITSU SEIKIC-221を用いて測定した。

<屈折率>

クロム蒸着したガラス板上に形成させた重合体薄膜について測定した。アッベ屈折計A TAGO DR-M2を使用し、中間液に硫黄ョウ化メチレン溶液を用い、測定波長589.3 nm、25℃において、反射式測定法で測定した。

< 光線透過率>

ガラス板上に形成させた重合体薄膜について、マイクロ・カラー・アナライザーTC-1800M(東京電色技術センター製)を用いて測定した。

<表面自由エネルギー>

接触角計CA-A(協和界面化学株式会社製)を使用し、重合体薄膜上に滴下した純水 (比抵抗18MΩ・cm) およびエチレングリコールの接触角を、25℃において測定し

出証特2004-3019255

、算出した。

<熱分解開始温度、5%重量減少温度および10%重量減少温度>

ガラス板上に形成させた重合体薄膜を削り取って試料とした。SEIKO SSC5000 TG/DTA 300を使用し、空気雰囲気中で、10 C/分で30 Cから800 Cに昇温して重量変化を測定し、得られた変曲点から求めた。

なお、実施例で用いる記号の意味は次の通りである。

Ph:フェニル Me:メチル

TMS:トリメチルシリル基

HMDS:ヘキサメチルジシラザン

THF: テトラヒドロフラン ·

NMP: N-メチル-2-ピロリドン

[0165]

[実施例1]

<化合物(1-3-7)の製造>

下記の経路により化合物 (1-3-7) を製造した。

$$Ph$$
 NO_2
 Ph
 NO_2
 Ph
 NO_2
 Ph
 NO_2
 Ph
 NO_2
 Ph
 NO_2
 Ph
 Ph
 NO_2
 Ph
 Ph
 NO_2
 Ph
 NO_2
 Ph
 Ph
 NO_2
 Ph
 Ph
 NO_2
 Ph
 Ph
 NO_2
 NO_2
 Ph
 NO_2
 NO_2

[0166]

第1段:アリル-p-ニトロフェニルエーテルの製造

ンを溜去した後、エタノールから再結晶してアリルーp-ニトロフェニルエーテル (25.7g) を得た。

[0167]

第2段:化合物(b)の製造

窒素雰囲気下、化合物(a)(50.0g、43.3mmol)にトルエン(500ml)を加えて懸濁し、白金ージビニルシロキサン錯体(3wt%トルエン溶液、25 μ l)を加えて90 $^{\circ}$ に加熱した。これにアリルー $_{\rm p}$ ーニトロフェニルエーテル(16.3g、91mmol)を5分かけて滴下し、還流状態で2時間加熱した。放冷後、トルエン(100ml)および水(300ml)を加えて抽出した。有機層を水洗した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下でトルエンを溜去して、得られた残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:トルエン)で精製した。減圧下でトルエンを溜去した後、エタノール/酢酸エチルから再結晶して化合物(b)18.7gを得た。 1H-NMR(溶媒:CDCl3): δ (ppm);0.34 (s,6H)、0.85-

H-NMR (洛県: CDC13): 8 (ppm); 0.34 (s, 6H)、0.85-0.88 (t, 4H)、1.92-1.95 (m, 4H)、3.85-3.88 (t, 4H)、6.60-6.63 (d, 4H)、7.15-7.52 (m, 40H)、7.94-7.97 (d, 4H).

²⁹ Si-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm);-17.8 (d, 2Si)、-78.5 (s, 4Si)、-79.4 (t, 4Si).

[0168]

第3段:化合物(1-3-7)の製造

化合物(b)(10.0g、6.61mmol)、Pd/C(1g)、およびTHF(100ml)の混合物を水素雰囲気下、室温で120時間攪拌した。Pd/Cをろ別後、減圧下でTHFを溜去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:酢酸エチル)で精製した。減圧下で酢酸エチルを溜去して化合物(1-3-7)6.3gを得た。

 1 H-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm); 0. 31 (s, 6H)、0. 83-0. 87 (t, 4H)、1. 82-1. 87 (m, 4H)、3. 71-3. 74 (t, 4H)、6. 51-6. 57 (d, 8H)、7. 14-7. 95 (m, 40H). 2 Si-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm); -17. 5 (d, 2Si)、-78. 6 (s, 4Si)、-79. 6 (t, 4Si).

[0169]

[実施例2]

<化合物(1-1-4)の製造>

下記の経路により化合物(1-1-4)を製造した。

[0170]

窒素雰囲気下、化合物(a)(50.0g、43.3mmol)にTHF(150ml)を加えて懸濁し、白金ージビニルシロキサン錯体(3wt%トルエン溶液、320 μ l)を加えて90 $\mathbb C$ に加熱した。これにアリルコハク酸無水物(14.5g、103.5mmol)を5分かけて滴下し、還流状態で7時間加熱した。放冷後、減圧下で溶媒を溜去してから、得られた残渣にメタノール(150ml)を加えて、室温で2時間撹拌した。固体をろ取してTHF(150ml)に溶解し、活性炭(6g)を加えて室温で2時間撹拌した。活性炭をろ別後、減圧下でTHFを溜去して、化合物(1-1-4)55.9gを得た。

 1 H-NMR (溶媒:CDCl₃): δ (ppm);0.32 (s, 6H)、0.70-0.79 (t, 4H)、1.32-1.42 (m, 6H)、1.74-1.80 (m, 2H)、1.89-1.99 (m, 2H)、2.24-2.37 (m, 2H)、2.51-2.60 (m, 2H)、7.15-7.56 (m, 40H).

²⁹ Si-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm);-18.1 (d, 2Si)、-78.5 (s, 4Si)、-79.4— -79.8 (t, 4Si).

[0171]

[実施例3]

<化合物(1-1-1)の製造>

下記の経路により化合物(1-1-1)を製造した。

[0172]

第1段:化合物(d)の製造

窒素雰囲気下、化合物(c)(11.6g、10mmol)、トリエチルアミン(2.5g、25mmol)、およびTHF(200ml)の混合物に、3-アセトキシプロピルメチルジクロロシラン(5.4g、25mmol)を加えて室温で3時間攪拌した。トルエン(200ml)、および水(100ml)を加えて攪拌し、有機層を水洗した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。トルエンを減圧溜去して得られた残査をメタノールで洗浄し、エタノール/酢酸エチル(100ml)から再結晶して化合物(d)6.51gを得た。

 1 H-NMR (溶媒: CDCl₃): δ (ppm); 0.31 (s, 6H)、0.72-0.75 (t, 4H)、1.70-1.74 (m, 4H)、1.88 (s, 6H)、3.91-3.94 (t, 4H)、7.18-7.52 (m, 40H).

²⁹ Si-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm);-17.8 (d, 2Si)、-78.4 (s, 4Si)、-79.3 (t, 4Si).

[0173]

第2段:化合物(1-1-1)の製造

窒素雰囲気下、化合物(d)(9.0g、6.85mmol)、およびメタノール(1,500ml)の混合物に濃硫酸(3ml)を加えて、還流状態で3時間加熱した。放冷後、メタノールを減圧溜去して、得られた残査にクロロホルム(200ml)および水(100ml)を加えて攪拌し、有機層を水洗した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、クロロホルムを減圧溜去した。得られた残査をメタノールで洗浄して化合物(1-1-1)5.00gを得た。

 1 H-NMR(溶媒:CDCl₃): δ (ppm);0.31(s,6H)、0.71-0.75(t,4H)、1.60-1.66(m,4H)、3.45-3.48(t,4H)、7.18-7.54(m,40H).

²⁹ Si-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm);-17.4 (d, 2Si)、-78.5 (s, 4Si)、-79.5 (t, 4Si).

[0174]

[実施例4]

<化合物(1-1-2)の製造>

下記の経路により化合物(1-1-2)を製造した。

[0175]

第1段:4-ペンテン酸トリメチルシリルの製造

窒素雰囲気下、HMDS(88.6g、0.55mol)およびTHF(21.5g)の混合物を80℃に加熱し、4-ペンテン酸(100g、1mol)のトルエン(50g)溶液を滴下した。滴下後、100℃で2時間撹拌し、減圧蒸留して<math>4-ペンテン酸トリメチルシリル(130.2g)を得た。この化合物の沸点は83~84℃/77.1hPaであった。

[0176]

第2段:化合物 (e) の製造

窒素雰囲気下、化合物(a)(100.0g、86.7mmol)にトルエン(1,00ml)を加えて懸濁させ、白金ージビニルシロキサン錯体(3wt%トルエン溶液、 $50\mul$)を加えて90%に加熱した。4-%ンテン酸トリメチルシリル(31.4g、182mmol)を滴下し、還流状態で5時間加熱した。放冷後、減圧下でトルエンを溜去し、粗製の化合物(e)(92.9g)を得た。

[0177]

第3段:化合物(1-1-2)の製造

粗製の化合物 (e) (92.9g、61.8mmol) にメタノール (1,000ml) を加えて懸濁させ、室温で3時間撹拌した。この懸濁物からろ取した固体をメタノール /トルエンに溶解し、活性炭 (2.7g) を加えて室温で2時間撹拌した。活性炭をろ別

後、減圧下で溶媒を溜去した。残渣をエタノール/酢酸エチルから再結晶して、化合物(1-1-2) 75.0 gを得た。

 1 H-NMR(溶媒:CDCl₃): δ (ppm);0. 28(s, 6H)、0. 72-0. 75(t, 4H)、1. 40-1. 43(m, 4H)、1. 53-1. 56(m, 4H)、2. 08-2. 11(t, 4H)、7. 18-7. 53(m, 40H). 2 Si-NMR(溶媒:CDCl₃): δ (ppm);-17. 7(d, 2Si)、-78. 6(s, 4Si)、-79. 6(t, 4Si).

[0178]

[実施例5]

<化合物(1-1-5)の製造>

下記の経路により化合物(1-1-5)を製造した。

[0179]

窒素雰囲気下、化合物(a)(5.0g、4.33mmol)にトルエン(50ml)を加えて懸濁し、白金ージビニルシロキサン錯体(3wt%トルエン溶液、30 μ 1)を加えて90 $^{\circ}$ に加熱した。これにアリルグリシジルエーテル(1.04g、9.1mmol)を滴下し、還流状態で3時間加熱した。放冷後、トルエン(50ml)、水(100ml)を加えて抽出した。有機層を水洗した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下でトルエンを溜去して、得られた残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:トルエン/酢酸エチル)で精製した。減圧下で溶媒を溜去した後、エタノール/酢酸エチルから再結晶して化合物(1-1-5)1.6gを得た。

 1 H-NMR (溶媒: CDCl3): δ (ppm); 0.30 (s, 6H)、0.73-0.76 (t, 4H)、1.66-1.72 (m, 4H)、2.42-2.44 (m, 2H)、2.64-2.66 (m, 2H)、2.95-2.98 (m, 2H)、3.15-3.19 (m, 2H)、3.28-3.39 (m, 4H)、3.44-3.48 (m, 2H)、7.18-7.53 (m, 40H).

²⁹ Si-NMR (溶媒:CDCl₃):δ (ppm);-17.4 (s, 2Si)、-78.6 (s, 4Si)、-79.5—-79.6 (t, 4Si).

[0180]

「実施例6]

<化合物 (1-1-8) の製造>

下記の経路により化合物(1-1-8)を製造した。

[0181]

窒素雰囲気下、化合物(a)(3.0g、2.60mmol)にトルエン(30ml)を加えて懸濁し、白金ージビニルシロキサン錯体(3wt%トルエン溶液、 5μ l)を加えて90 $\mathbb C$ に加熱した。これに4-ビニル-1-シクロヘキセン 1,2-エポキシド(0.68g、5.46mmol) を滴下し、還流状態で5時間加熱した。放冷後、トルエン(30ml)、水(70ml)を加えて抽出した。有機層を水洗した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下でトルエンを溜去して、得られた残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:トルエン/酢酸エチル)で精製した。減圧下で溶媒を溜去した後、エタノール/酢酸エチルから再結晶して、化合物(1-1-8)0.77gを得た。

 1 H-NMR (溶媒:CDCl₃): δ (ppm);0.27 (s, 6H)、0.60-0.73 (m, 5H)、0.84-0.92 (m, 1H)、0.97-1.07 (m, 2H)、1.62-1.68 (m, 1H)、1.76-1.84 (m, 2H)、1.94-1.98 (m, 2H)、2.90-3.00 (m, 4H)、7.13-7.54 (m, 40H).

 2 S i - NMR(溶媒:C D C l $_3$):δ(p p m);- 1 7. 0 - - 1 7. 1(d, 2 S i)、- 7 8. 7(s, 4 S i)、- 7 9. 6(s, 4 S i).

[0182]

実施例 $1\sim 6$ の方法に準じて、下記の表 $1\sim$ 表 2 8 に示す化合物を製造することができる。表中の R^1 、 Q^1 、 Q^2 および Y^1 の意味は前記の通りである。

【0183】 <表1>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-1-1	—	-CH ₃	Q ² -1-1	-ОН
1-1-2	_	-CH ₃	Q ² -1-2	-соон
1-1-3	-	-CH ₃	Q ² -1-1	-OCOCH=CH ₂
1-1-4	-	−CH ₃	Q ² -1-1	-Co
1-1-5	_	−CH ₃	Q ² -1-3	V 0
1-1-6		-CH ₃	Q ² -1-3	\Rightarrow
1-1-7	~	−CH ₃	Q ² -1-4	$-NH_2$
1-1-8	-	-CH ₃	Q ² -1-5	-
1-2-1	CH₃	$\overline{}$	Q ² -2-1	-соон
1-2-2	—∕_У-сн(сн _з	₃) ₂ -CH ₃	Q ² -2-2	-он
1-2-3	CI	$-C_2H_5$	Q ² -2-3	, –CI
1-2-4	$-$ OCF $_3$	$\overline{}$	Q ² -2-4	-CH=CHCOOCH(CH
1-2-5	-	−OCH ₃	Q ² -2-5	-OCOC(CF ₃)=CH ₂
1-2-6	$ C_2H_5$	-CH ₂ CH=CH ₂	Q ² -2-6	-сно
1-2-7	F F	-C ₂ H ₅	Q ² -2-7	-соон
1-2-8	⊸Ç F	-OCH ₃	Q ² -2-8	~ > °
1-2-9	CI	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -2-9	√ 6

【0184】 <表2>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-3-1	~	-CH ₃	Q ² -3-1	-ОН
1-3-2	_		Q ² -3-2	-NH ₂
1-3-3		−CH ₃	Q ² -3-1	-соон
1-3-4	- 	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -3-2	-OCOC(CH ₃)=CH ₂
1-3-5		$\overline{}$	Q ² -3-4	−Br
1-3-6	- ⟨>-CF ₃	-CH ₃	Q ² -3-5	7
1-3-7		−CH ₃	Q ² -3-2	O -NH ₂
1-3-8		-CH ₃	Q ² -3-6	-NH ₂
1-3-9	$-$ CH $_3$	-CH ₃	Q ² -3-7	-OH
1-3-10	Ę	-C ₂ H ₅	Q ² -3-8	0, Z
1-3-11	CF₃	-C ₃ H ₇	Q ² -3-8	-OCOCH=CH ₂
1-3-12		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -3-9	-OCOC(F)=CH ₂
1-3-13	$-$ C \rightarrow -OCF $_3$	$\overline{}$	Q ² -3-9	-OCH=CH ₂
1-3-14	_	-OCH ₃	Q ² -3-10	-CI
1-4-1	$ C_2H_5$	-CH ₂ CH=CH ₂	Q ² -4-1	-сно
1-4-2	—	-C ₂ H ₅	Q ² -4-1	-OH
1-4-3		-OCH ₃	Q ² -4-1	-COOCH ₃

【0185】 <表3>

	1	1		
No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-4-4		−CH ₃	Q ² -4-2	-он
1-4-5			Q ² -4-3	-COCH=CH ₂
1-4-6	-	CH ₃	Q ² -4-4	-ОН
1-4-7	⊸	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -4-5	—Br
1-5-1			Q ² -5-1	-он
1-5-2	_	−СH ₃	Q ² -5-1	-соон
1-5-3			Q ² -5-1	NH ₂
1-5-4	-{_>-СН(СН	H ₃) ₂ —	Q ² -5-2	042
1-5-5	−ŒSCH ₃	-CH ₂ CH=CH ₂	Q ² -5-2	-OCH=CH ₂
1-5-6	-CD-OCH3	-CH ₃	Q ² -5-2	
1-5-7	~	-С ₂ Н ₅	Q ² -5-3	—соон
1-5-8	-CI	-OCH ₃	Q ² -5-3	-ОН
1-5-9	-	-CH ₃	Q ² -5-4	√ 0
1-5-10	$-$ CF $_3$	$\overline{}$	Q ² -5-4	$\stackrel{>}{>}$
1-5-11	~	-C₄H ₉	Q ² -5-5	—Br
1-5-12	F ₃ CO	-CH(CH ₃)₂	Q ² -5-5	-OCOC(F)=CH ₂
1-5-13		-OCH ₃	Q ² -5-5	ОН

		_		
No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-6-1		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -6-1	ОН
1-6-2		-	Q ² -6-2	-соон
1-6-3	—	$-OCH_3$	Q ² -6-2	—ОН
1-6-4		-CH ₃	Q ² -6-3	ОН
1-6-5	_	CH ₂ CH=CH ₂	Q ² -6-3	−Br
1-6-6	√ F	-OCH ₃	Q ² -6-4	-CI
1-6-7	-	-	Q ² -6-5	
1-7-1	—	-СH ₃	Q ² -7-1	-соон
1-7-2		~	Q ² -7-1	-NH ₂
1-7-3	— Сн(CH ₃) ₂ —	Q ² -7-2	-OCOC(CH ₃)=CH ₂
1-7-4		 СН ₃	Q ² -7-2	\checkmark
1-7-5	CH ₃	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -7-3	ОН
1-7-6		-C ₂ H ₅	Q ² -7-3	>
1-7-7	CH ₃	$-C_2H_5$	Q ² -7-4	-coci
1-7-8	-√_ F	$\overline{}$	Q ² -7-5	-соон

【0187】 <表5>

No.	R ¹	Q ¹	Q^2	Y ¹
1-8-1	−	$-C_2H_5$	Q ² -8-1	-соон
1-8-2	<u> </u>	_	Q ² -8-2	ОН О
1-8-3		−CH ₃	Q ² -8-3	-N
1-8-4		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -8-4	$-NH_2$
1-8-5			Q ² -8-5	-ОН
1-9-1		CH₃	Q ² -9-1	ОН
1-9-2	- (_)-cı	—	Q ² -9-2	соон
1-9-3	-	-	Q ² -9-3	0,000
1-9-4		-CH₃	Q ² -9-4	-соон
1-9-5	CH₃ —	-С ₂ Н ₅	Q ² -9-5	—Br
1-10-1	_	\rightarrow	Q ² -10-1	-соон
1-10-2		-OCH ₃	Q ² -10-2	OH
1-10-3	_	$\overline{}$	Q ² -10-3	COOCH₃
1-10-4	CH₃	-С ₂ Н ₅	Q ² -10-4	-COCH=CH ₂
1-10-5	_	C ₂ H ₅	Q ² -10-5	\ 0

【0188】 <表6>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-11-1	~	−CH ₃	Q ² -11-1	-соон
1-11-2			Q ² -11-2	-OH
1-11-3	-∕CI	-C ₂ H ₅	Q ² -11-3	-cocı
1-11-4	-√SF	–cı	Q ² -11-4	√ 0
1-11-5	-	-	Q ² -11-5	Popo
1-12-1		−CH ₃	Q ² -12-1	-OCOCH=CH ₂
1-12-2	- ⟨_>-cı		Q ² -12-2	ОН
1-12-3		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -12-3	-соон
1-12-4	-		Q ² -12-4	ОН
1-12-5	H ₃ C	$\overline{}$	Q ² -12-5	-coci
1-13-1	-	−CH ₃	Q ² -13-1	-соон
1-13-2	-	−CH=CH ₂ ·	Q ² -13-2	ОН ,
1-13-3	- €	C₃H ₇	Q ² -13-3	Croso
1-13 -4	-< F	-С ₂ Н ₅	Q ² -13-4	-OCH=CH ₂
1-13-5	-	$\overline{}$	Q ² -13-5	\Rightarrow

【0189】 <表7>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-14-1	$ \bigcirc$ -OC ₂ H ₅	-CH ₃	Q ² -14-1	-соон
1-14-2	-	−CH ₃	Q ² -14-2	-ОН
1-14-3	-	C ₃ H ₇	Q ² -14-3	√ 0
1-14-4	CH ₃	Н	Q ² -14-4	-соон
1-14-5	_	~	Q ² -14-5	OH
1-15-1		-CH ₃	Q ² -15-1	-соон
1-15-2	-{_}ocf₃	- (_)-сı	Q ² -15-2	0 X N O
1-15-3	_	-C ₂ H ₅	Q ² -15-3	\bigcirc
1-15-4	—	—	Q ² -15-4	-OCOCH=CH ₂
1-15-5		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -15-5	NH ₂
1-16-1		−сн ₃	Q ² -16-1	-COOH
1-16-2	- (_) -CI	−C₄H ₉	Q ² -16-2	-он
1-16-3		$\overline{}$	Q ² -16-3	ОН
1-16-4	F	C ₂ H ₅	. Q ² -16-4	-NH ₂
1-16-5	~	-CH ₃	Q ² -16-5	-CN

【0190】 <表8>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-17-1		-С ₂ Н ₅	Q ² -17-1	-соон
1-17-2	√	−CH ₃	Q ² -17-2	ОН
1-17-3	-√_>-OCH ₃	-CH ₃	Q ² -17-3	-coci
1-17-4	. ~	-	Q ² -17-4	-ОH
1-17-5			Q ² -17-5	−NH ₂
1-18-1	-√_ Cı	-С ₃ Н ₇	Q ² -18-1	-CH=CHCH=CH ₂
1-18-2	—	CH₃	Q ² -18-2	- - - - - - - - - - - - - - - - - - -
1-18-3	~	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -18-3	—он
1-18-4	_	~	Q ² -18-4	
1-18-5		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -18-5	$-NH_2$
1-19-1	- С Н ₃	$\overline{}$	Q ² -19-1	0,00
1-19-2	~	$\overline{}$	Q ² -19-2	-он
1-19-3	~	-СН ₃	Q ² -19-3	-соон
1-19-4	√	−CH ₃	Q ² -19-4	-CH=CH ₂
1-19-5	—	$\overline{}$	Q ² -19-5	√ 0

【0191】 <表9>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-20-1	-	-	Q ² -20-1	ОН
1-20-2	_	-CH=CH ₂	Q ² -20-2	-соон
1-20-3	-√_F	СН ₃	Q ² -20-3	0 × 0
1-20-4	—	—	Q ² -20-4	-сно
1-20-5		—С ₃ Н ₇	Q ² -20-5	ОН
1-21-1	-	-C ₃ H ₇	Q ² -21-1	соон
1-21-2	- ⟨_}-oc	Н ₃ —	Q ² -21-2	:
1-21-3	-	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -21-3	—Br
1-21-4			Q ² -21-4	-OCOCH=CH ₂
1-21-5	-	-СН ₃	Q ² -21-5	
1-22-1	—	$\overline{}$	Q ² -22-1	-соон
1-22-2	→	-OCH ₃	Q ² -22-2	-OCOC(CF ₃)=CH ₂
1-22-3		$\overline{}$	Q ² -22-3	соон
1-22-4	H₃C —	−CH ₃	Q ² -22-4	—ОН
1-22-5	—	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -22-5	-NH ₂

【0192】 <表10>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-23-1		$\overline{}$	Q ² -23-1	—cooн
1-23-2	_	−CH ₃	Q ² -23-2	₩
1-23-3	CH ₃	−CH ₃	Q ² -23-3	-OCH=CH ₂
1-23-4	~	_	Q ² -23-4	-ОН
1-23-5	~	−CH ₃	Q ² -23-5	-NH ₂
1-24-1	-	$\overline{}$	Q ² -24-1	- C
1-24-2	~	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -24-2	-coci
1-24-3	-√F	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -24-3	−NH ₂
1-24-4	~	~	Q ² -24-4	СООН
1-24-5	~	−CH ₃	Q ² -24-5	-OCOCH=CH ₂
1-25-1	~	−OCH ₃	Q ² -25-1	-соон
1-25-2	F	-С ₃ Н ₇	Q ² -25-2	√ 0
1-25-3	~	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -25-3	-соон
1-25-4	-	−CH ₃	Q ² -25-4	$-NH_2$
1-25-5		−OCH ₃	Q ² -25-5	ОН

【0193】 <表11>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-26-1		$\overline{}$	Q ² -26-1	-соон
1-26-2	_	-CH ₃	Q ² -26-2	-ОН
1-26-3	_	−CH ₃	Q ² -26-3	>
1-26-4			Q ² -26-4	- Z Z C
1-26-5	- (_) -cı	$-C_3H_7$	Q ² -26-5	-соон
1-27-1	— <u> </u>	$\overline{}$	Q ² -27-1	—соон
1-27-2	_	—С₄Н ₉	Q ² -27-2	-Z Z
1-27-3	~ F	−CH ₃	Q ² -27-3	-NH ₂
1-27-4	_	-	Q ² -27-4	
1-27-5		−CH ₃	Q ² -27-5	√ 0
1-28-1	—	-C ₂ H ₅	Q ² -28-1	-соон
1-28-2	→	−CH ₃	Q ² -28-2	ОН
1-28-3		$\overline{}$	Q ² -28-3	-соон
1-28-4		−OCH ₃	Q ² -28-4	\bigcirc
1-28-5	_	-	Q ² -28-5	NH ₂

【0194】 <表12>

			-	
No.	R ¹	Q ¹	Q^2	Y ¹
1-29-1	−	-OCH ₃	Q ² -29-1	-соон
1-29-2		−CH ₃	Q ² -29-2	-он
1-29-3		—	Q ² -29-3	-OCOC(CF ₃)=CH ₂
1-29-4	_	—	Q ² -29-4	−NH ₂
1-29-5	-	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -29-5	-соон
1-30-1	— <u></u> F	$-C_2H_5$	Q ² -30-1	ОН
1-30-2		−CH ₃	Q ² -30-2	-OCOCH=CH ₂
1-30-3	-	-	Q ² -30-3	-coci
1-30-4		-	Q ² -30-4	0,00
1-30-5		−CH ₃	Q ² -30-5	-соон
1-31-1	~	−CH ₃	Q ² -31-1	\sim
1-31-2	− €F	- ₹	Q ² -31-2	ОН
1-31-3		$\overline{}$	Q ² -31-3	-соон
1-31-4	-	-OCH ₃	Q ² -31-4	-OCH=CH ₂
1-31-5	~	-	Q ² -31-5	ОН

【0195】 <表13>

No.	R ¹	Q ¹	Q^2	Υ ¹
1-32-1	_	$-C_{3}H_{7}$	Q ² -32-1	-OCH=CH ₂
1-32-2		$\overline{}$	Q ² -32-2	-соон
1-32-3	—	CH ₃	Q ² -32-3	$-NH_2$
1-32-4	CH₃	-	Q ² -32-4	—он
1-32-5	− ⟨≻F	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -32-5	-OCOC(CH ₃)=CH ₂
1-33-1	- ⟨ _>-CH ₃	—	Q ² -33-1	-cn
1-33-2	—	−CH ₃	Q ² -33-2	-соон
1-33-3	~	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -33-3	-N
1-33-4	-√_F	-	Q ² -33-4	—соон
1-33-5	~	−CH ₃	Q ² -33-5	$\langle \rangle$
1-34-1	-		Q ² -34-1	ОН
1-34-2	~	_	Q ² -34-2	
1-34-3		−CH ₃	Q ² -34-3	$-NH_2$
1-34-4	<u> </u>	-OCH3	Q ² -34-4	–C≡CH
1-34-5	_		Q ² -34-5	-ОН

【0196】 <表14>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Υ ¹
1-35-1	_	-	Q ² -35-1	—ОН
1-35-2	_	-	Q ² -35-2	-cooн О
1-35-3		−CH ₃	Q ² -35-3	-N)
1-35-4		—	Q ² -35-4	$-NH_2$
1-35-5		-СH(СН ₃) ₂	Q ² -35-5	
1-36-1	CH₃ —	$\overline{}$	Q ² -36-1	-CH=CHCH=CH ₂
1-36-2		$-C_3H_7$	Q ² -36-2	-он
1-36-3	_	$-C_2H_5$	Q ² -36-3	—Br
1-36-4	-{_>осн	l₃ —	Q ² -36-4	
1-36-5	—	−CH ₃	Q ² -36-5	-соон
1-37-1	- ⟨}_F	$-OC_2H_5$	Q ² -37-1	\Rightarrow
137-2			Q ² -37-2	ОН
1-37-3	- €	$\overline{}$	Q ² -37-3	—сно
1-37-4	_	−OCH ₃	Q ² -37-4	-он
1-37-5	− €	←	Q ² -37-5	

【0197】 <表15>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-38-1	-	-{_}-осн₃	Q ² -38-1	NH ₂
1-38-2	— (-сı	~	Q ² -38-2	-OCOCH=CH ₂
1-38-3		-С ₃ Н ₇	Q ² -38-3	-OCH=CH ₂
1-38-4	~	—	Q ² -38-4	ОН
1-38-5	_	—CH₃	Q ² -38-5	-OCH=CH ₂
1-39-1	~	_	Q ² -39-1	-N -
1-39-2	-{_>-осн	₃ -CH(CH ₃) ₂	Q ² -39-2	ОН
1-39-3	F F	-CH ₃	Q ² -39-3	0,000
1-39-4		-	Q ² -39-4	-соон
1-39-5	- F	~	Q ² -39-5	-°
1-40-1		-OCH ₃	Q ² -40-1	ОН
1-40-2	~	-	Q ² -40-2	−NH ₂
1-40-3	→	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -40-3	-ОН
1-40-4		$-C_2H_5$	Q ² -40-4	-OCCH=CH ₂
1-40-5	— ()—сі	_	Q ² -40-5	-соон

【0198】 <表16>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-41-1	→	−CH ₃	Q ² -41-1	-соон
1-41-2	- _ F	_	Q ² -41-2	$-NH_2$
1-41-3		$-OC_2H_5$	Q ² -41-3	-OCOC(CH)=CH ₂
1-41-4	- ⟨}-cı	$-$ OCH $_3$	Q ² -41-4	$-NH_2$
1-41-5		—C₄H ₉	Q ² -41-5	$\overline{}$
1-42-1		- 	Q ² -42-1	—он
1-42-2	—	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -42-2	NH ₂
1-42-3	-	−CH ₃	Q ² -42-3	-соон
1-42-4	-	- ⟨ _ > -CH ₃	Q ² -42-4	-N
1-42-5	-	—	Q ² -42-5	\sim
1-43-1	-	С ₂ Н ₅	Q ² -43-1	
1-43-2	—	$-$ C \rightarrow OC $_2$ H $_5$	Q ² -43-2	-CH=CH ₂
1-43-3	-{_>осн	₃ -CH(CH ₃) ₂	Q ² -43-3	—cooн ·
1-43-4	—	-CH ₃	Q ² -43-4	-OCOCH=CH ₂
1-43-5	- ⟨ _F	-	Q ² -43-5	$\langle \rangle$

【0199】 <表17>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-44-1	~	~	Q ² -44-1	-соон
1-44-2		-CH ₃	Q ² -44-2	-OCH=CH ₂
1-44-3	-	-СН(СН ₃) ₂	Q ² -44-3	700
1-44-4	— (СI	−OCH ₃	Q ² -44-4	-ОН
1-44-5		-С ₃ Н ₇	Q ² -44-5	-соон
1-45-1	-	CH₃	Q ² -45-1	$\langle \rangle$
1-45-2	-{_>осн	I ₃ —CH=CH ₂	Q ² -45-2	-NH ₂
1-45-3	~	−CH ₃	Q ² -45-3	-соон
1-45-4	–⟨F		Q ² -45-4	$-NH_2$
1-45-5	~	$ \bigcirc$ $ \bigcirc$ \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc	Q ² -45-5	
1-46-1	~	−CH ₃	Q ² -46-1	ОН
1-46-2	~	$-$ OC $_2$ H $_5$	Q ² -46-2	-cn
1-46-3	~	-С ₃ Н ₇	Q ² -46-3	\sim
1-46-4	→	$\overline{}$	Q ² -46-4	-соон
1-46-5		F	Q ² -46-5	-OCOC(CF ₃)=CH ₂

【0200】 <表18>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-47-1	OCH₃ —	~	Q ² -47-1	-соон
1-47-2	_	$-C_4H_9$	Q ² -47-2	\sim
1-47-3	_	$\overline{}$	Q ² -47-3	-Z-0
1-47-4	- ⟨_}_Cı	-OCH(CH ₃) ₂	Q ² -47-4	—ОН О
1-47-5	_	−CH ₃	Q ² -47-5	
1-48-1		— (СI	Q ² -48-1	-соон
1-48-2	F_	-CH ₃	Q ² -48-2	$-NH_2$
1-48-3		−CH ₃	Q ² -48-3	~ 0
1-48-4	-√_>OCH ₃		Q ² -48-4	ОН
1-48-5	_	—	Q ² -48-5	-OCOCH=CH ₂
1-49-1	_	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -49-1	
1-49-2		— (СI	Q ² -49-2	-cocı
1-49-3	-	$-C_3H_7$	Q ² -49-3	-OCH=CH ₂
1-49-4	–€ F	$\overline{}$	Q ² -49-4	$-NH_2$
1-49-5	-	~	Q ² -49-5	\sim 0

【0201】 <表19>

No.	R ¹	Q ¹	Q^2	Y ¹
1-50-1	—	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -50-1	$-NH_2$
1-50-2		-	Q ² -50-2	\sim
1-50-3	—	-OCH ₃	Q ² -50-3	ОН
1-50-4	-	−CH ₃	Q ² -50-4	
1-50-5		-CH ₂ CH=CH ₂	Q ² -50-5	-OCOC(CH ₃)=CH ₂
1-51-1	→	-OCH ₃	Q ² -51-1	-соон
1-51-2		-	Q ² -51-2	$-NH_2$
1-51-3	_	-CH ₃	Q ² -51-3	\sim
1-51-4			Q ² -51-4	-NH ₂
1-51-5	-{_}Сн(CH ₃) ₂ —	Q ² -51-5	-COCH=CH ₂
1-52-1		−CH ₃	Q ² -52-1	-он
1-52-2	CH₃	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -52-2	-соон
1-52-3		—C ₂ H ₅	Q ² -52-3	\Rightarrow
1-52-4	$-$ CH $_3$	-C ₂ H ₅	Q ² -52-4	-OCOCH=CH ₂
1-52-5	— <u> </u>	$\overline{}$	Q ² -52-5	-соон

【0202】 <表20>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-53-1		$-C_2H_5$	Q ² -53-1	−NH ₂
1-53-2	—	—	Q ² -53-2	\sim
1-53-3		−CH ₃	Q ² -53-3	—NH ₂
1-53-4	-{СН₃	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -53-4	ОН
1-53-5			Q ² -53-5	\sim
1-54-1		−CH ₃	Q ² -54-1	соон
1-54-2	— ()-сі	—	Q ² -54-2	-N 0
1-54-3	_	-	Q ² -54-3	-он
1-54-4	—	−CH ₃	Q ² -54-4	$-NH_2$
1-54-5	CH ₃	-С ₂ Н ₅	Q ² -54-5	-COCH=CH ₂
1-55-1		$\overline{}$	Q ² -55-1	-соон
1-55-2		−OCH ₃	Q ² -55-2	P 0
1-55-3		$\overline{}$	Q ² -55-3	-CH=CH ₂
1-55-4	CH₃ —	-С ₂ Н ₅	Q ² -55-4	\sim
1-55-5		-C ₂ H ₅	Q ² -55-5	ОН

【0203】 <表21>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-56-1		-CH ₃	Q ² -56-1	-соон
1-56-2		~	Q ² -56-2	-OCOC(CH ₃)=CH ₂
1-56-3	- ⟨}_cı	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -56-3	-OCH=CH ₂
1-56-4	− €F	-CI	Q ² -56-4	ОН
1-56-5			Q ² -56-5	√ 0
1-57-1		−CH ₃	Q ² -57-1	$-NH_2$
1-57-2	— (_) -cı	—	Q ² -57-2	-соон
1-57-3	-	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -57-3	$\langle \rangle$
1-57-4	-	~	Q ² -57-4	0,000
1-57-5	H ₃ C	$\overline{}$	Q ² -57-5	—он
1-58-1		−CH ₃	Q ² -58-1	-соон
1-58-2	-	CH=CH ₂	Q ² -58-2	$-NH_2$
1-58-3	- €	—С ₃ Н ₇	Q ² -58-3	-OCOCH=CH ₂
1-58-4	- ⟨ F	—С ₂ Н ₅	Q ² -58-4	~ 0
1-58-5		$\overline{}$	Q ² -58-5	O -N
10004	7			•

【0204】 <表22>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-59-1	$-$ CD $-$ OC $_2$ H $_5$	−CH ₃	Q ² -59-1	-ОН
1-59-2		−CH ₃	Q ² -59-2	\sim
1-59-3	_	$-C_{3}H_{7}$	Q ² -59-3	-OCOCH=CH ₂
1-59-4	CH₃	Н	Q ² -59-4	-соон
1-59 - 5		_	Q ² -59-5	-он
1-60-1		−CH ₃	Q ² -60-1	-NH ₂
1-60-2	-{OCF_3	- (_) -cı	Q ² -60-2	-OCH=CH ₂
1-60-3	_	С ₂ Н ₅	Q ² -60-3	~ √₀
1-60-4	-	_	Q ² -60-4	−NH ₂
1-60-5	<u> </u>	−CH(CH ₃) ₂	Q ² -60-5	02020
1-61-1		-CH ₃	Q ² -61-1	соон
1-61-2	- €_}-CI	$-C_4H_9$	Q ² -61-2	ОН
1-61-3	~	$\overline{}$	Q ² -61-3	-NH ₂
1-61-4	→	$-C_2H_5$	Q ² -61-4	-CH=CH ₂
1-61-5	_	−CH ₃	Q ² -61-5	\sim

【0205】 <表23>

No.	R ¹	Q ¹	Q^2	Y ¹
1-62-1		-C ₂ H ₅	Q ² -62-1	—ОН
1-62-2	− €	−CH ₃	Q ² -62-2	-NH ₂
1-62-3	$-$ OCH $_3$	−CH ₃	Q ² -62-3	-соон
1-63-1	-	-	Q ² -63-1	$\overline{}$
1-63-2			Q ² -63-2	COCH=CH ₂
1-63-3	-√_ CI	—С ₃ Н ₇	Q ² -63-3	\sim
1-64-1	-	CH₃	Q ² -64-1	- Z - O - Z - O - Z - O - Z - O - Z - O - O
1-64-2	-	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -64-2	-OCOCH=CH ₂
1-64-3		-	Q ² -64-3	-соон
1 - 65-1	—	-СH(СН ₃) ₂	Q ² -65-1	
1-65-2	⟨ _>-CH ₃	$\overline{}$	Q ² -65-2	$-NH_2$
1-65-3		→	Q ² -65-3	-соон
1-66-1	—	−CH ₃	Q ² -66-1	$-NH_2$
1-66-2	- ₹	−CH ₃	Q ² -66-2	ОН
1-66-3		$\overline{}$	Q ² -66-3	N 0

【0206】 <表24>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Υ ¹
1-67-1	-		Q ² -67-1	ОН
1-67-2		-CH=CH ₂	Q ² -67-2	-N)
1-67-3	− €\$_F	−CH ₃	Q ² -67-3	-соон
1-68-1	—	-	Q ² -68-1	-OCOC(CF ₃)=CH ₂
1-68-2	—	-С ₃ Н ₇	Q ² -68-2	—Br
1-68-3		-С ₃ Н ₇	Q ² -68-3	-соон
1-69-1	- ∕_}-oc	H ₃ —	Q ² -69-1	-он
1-69-2	-	$-C_2H_5$	Q ² -69-2	\sim
1-69-3	-	-	Q ² -69-3	-CH=CH ₂
1-70-1	—	−CH ₃	Q ² -70-1	соон
1-70-2	—	$\overline{}$	Q ² -70-2	
1-70-3	→	−och₃	Q ² -70-3	-coci
1-71-1	—	$\overline{}$	Q ² -71-1	$-NH_2$
1-71-2	H ₃ C	-CH ₃	Q ² -71-2	-он
1-71-3	-	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -71-3	-OCH=CH ₂

【0207】 <表25>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-72-1	-	→	Q ² -72-1	-соон
1-72-2		−CH ₃	Q ² -72-2	-он
1-72-3	CH₃	−CH ₃	Q ² -72-3	-OCH=CH ₂
1-73-1	—		Q ² -73-1	$-NH_2$
1-73-2		−CH ₃	Q ² -73-2	—он
1-73-3	—	$\overline{}$	Q ² -73-3	
1-74-1	—	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -74-1	-он
1-74-2	F	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -74-2	-соон
1-74-3		-	Q ² -74-3	- Co
1-75-1		−CH ₃	Q ² -75-1	
1-75-2	_	-OCH ₃	Q ² -75-2	-соон
1-75-3	→	-С ₃ Н ₇	Q ² -75-3	ОН
1-76-1	_	-СH(СН ₃) ₂	Q ² -76-1	-он
1-76-2	_	−CH ₃	Q ² -76-2	-OCOCH=CH ₂
1-76-3	—	-OCH ₃	Q ² -76-3	\sim

【0208】 <表26>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-77-1	~	$\overline{}$	Q ² -77-1	-соон
1-77-2	<u> </u>	-CH ₃	Q ² -77-2	-он
1-77-3	_	−CH ₃	Q ² -77-3	-CH=CH ₂
1-78-1			Q ² -78-1	-он
1-78-2	— сı	$-C_{3}H_{7}$	Q ² -78-2	-OCH=CH ₂
1-78-3	() -F	$\overline{}$	Q ² -78-3	
1-79-1	_	C₄H ₉	Q ² -79-1	-он
1-79-2	F	-СН ₃	Q ² -79-2	$-NH_2$
1-79-3			Q ² -79-3	-соон
1-80-1		−CH ₃	Q ² -80-1	−NH ₂
1-80-2		$-C_{2}H_{5}$	Q ² -80-2	-cn
1-80-3	F	−CH ₃	Q ² -80-3	-соон
1-81-1	-	$\overline{}$	Q ² -81-1	ОН
1-81-2		−OCH ₃	Q ² -81-2	\sim_0
1-81-3	_	-	Q ² -81-3	\sim

【0209】 <表27>

No.	R ¹	Q ¹	Q^2	Y ¹
1-82-1	→Ç F	−OCH ₃	Q ² 82-1	-соон
1-82-2	─	−CH ₃	Q ² -82-2	-он
1-82-3			Q ² -82-3	NH ₂
1-83-1		-	Q ² -83-1	-CH=CH ₂
1-83-2		-CH(CH ₃) ₂	Q ² -83-2	-NH ₂
1-84-1	{_}F	$-C_{2}H_{5}$	Q ² -84-1	-он
1-84-2		−CH ₃	Q ² -84-2	\Rightarrow
1-85-1			Q ² -85-1	-coci
1-85-2	—		Q ² -85-2	\sim
1-86-1	~	-CH ₃	Q ² -86-1	-он
1-86-2		-CH ₃	Q ² -86-2	-соон
1-86-3	_ ← _F	− €	Q ² -86-3	-ОН
1-87-1	~	$\overline{}$	Q ² -87-1	-сно
1-87-2	~	−OCH ₃	Q ² -87-2	040

【0210】 <表28>

No.	R ¹	Q ¹	Q ²	Y ¹
1-88-1	-√_ CI	$\overline{}$	Q ² -88-1	-соон
1-88-2	-	-CH(CH ₃) ₂	Q ² -88-2	
1-89-1	-	-	Q ² -89-1	ОН
1-89-2	- (_) -och	H ₃ —	Q ² -89-2	−NH ₂

[0211]

上記の表において、 Q^2 の欄に記載された $Q^2-1-1-Q^2-89-2$ の意味は、次の式(Q^2-1-1)~式(Q^2-89-2)で示される通りである。なお、これらの式における左端の記号「<」は、S i 原子との結合点を示す。

$$<$$
— $(CH2)3—— $(Q^2-1-1)$$

$$<$$
— $(CH2)4—— (Q2-1-2)$

$$<$$
— $(CH2)3— O — (Q²-1-3)$

$$<$$
— $(CH2)3— O — $(CH2)6— (Q2-1-4)$$

$$<$$
— $(CH2)2—- $(Q^2-1-5)$$

$$<$$
— $(CH2)3— $(Q^2-2-1)$$

$$<$$
— $(CH2)3O— $>$ — $(Q^2-2-2)$$

$$<$$
— $(CH2)2— $(CH2)3$ — $(Q2-2-3)$$

$$<$$
— $(CH2)3— $(CH2)3OOC$ — $(Q2-2-4)$$

$$<$$
— $(CH2)4— \bigcirc — $O(CH2)3— \bigcirc $(Q2-2-5)$$$

$$<-(CH_2)_7$$

$$<$$
— $(CH2)3 $O(CH2)6 O — $(Q2-2-7)$$$

$$<$$
— $(CH2)3OOC$ — $(CH2)2— $(Q^2-2-8)$$

$$-(CH_2)_9$$
 COOCH₂ (Q²-2-9)

$$<$$
— $(CH_2)_3$ — (Q^2-3-1)

$$<$$
— $(CH2)3O— (Q2-3-2)$

$$<$$
— $(CH_2)_2$ — (Q^2-3-3)

$$<$$
— $(CH_2)_3O$ — $COO(CH_2)_3$ — (Q^2-3-4)

$$<$$
— $(CH_2)_{18}COO$ — (Q²-3-5)

$$<$$
— $(CH_2)_2O(CH_2)_6O$ — (Q^2-3-6)

$$<-(CH_2)_3OOC-(CH_2)_2-(Q^2-3-7)$$

$$<$$
— $(CH2)5COO— (Q2-3-8)$

$$<$$
— $(CH2)3CH=CHCH2— \bigcirc — $O(CH2)3— \bigcirc — $(Q2-3-9)$$$

$$<$$
— $(CH_2)_6S$ — CH_2 — (Q^2-3-10)

$$<$$
 —COO(CH₂)₄ — (Q²-4-3)

$$<$$
— CH_2 — (Q²-4-4)

$$(Q^{2}-5-1)$$

$$(Q^{2}-5-2)$$

$$(Q^{2}-5-2)$$

$$(Q^{2}-5-3)$$

$$(Q^{2}-5-4)$$

$$(Q^{2}-5-4)$$

$$(Q^{2}-5-5)$$

$$(Q^{2}-6-1)$$

$$(Q^{2}-6-1)$$

$$(Q^{2}-6-2)$$

$$(Q^{2}-6-2)$$

$$(Q^{2}-6-2)$$

$$(Q^{2}-6-3)$$

$$(Q^{2}-6-3)$$

$$(Q^{2}-6-4)$$

$$(Q^{2}-6-5)$$

$$(Q^{2}-6-5)$$

$$(Q^{2}-7-1)$$

$$(Q^{2}-7-2)$$

$$(Q^{2}-7-2)$$

$$(Q^{2}-7-2)$$

$$(Q^{2}-7-3)$$

 (Q^2-7-5)

$$<-(CH_2)_2 - CH_2O - CH_2 - (Q^2-11-1)$$

$$<-(CH_2)_3O - CH_2O - CH_2 - (Q^2-11-2)$$

$$<-(CH_2)_3O(CH_2)_2O - (CH_2)_2 - (Q^2-11-3)$$

$$<-(CH_2)_4 - O(CH_2)_3O - (CH_2)_4O - (Q^2-11-4)$$

$$<-(CH_2)_4COO - COO(CH_2)_6O - COO(CH_2)_3 - (Q^2-11-5)$$

$$<-(CH_2)_2 - COO(CH_2)_2 - (Q^2-12-1)$$

$$<-(CH_2)_2O(CH_2)_4 - CH=CH - O(CH_2)_3 - (Q^2-12-2)$$

$$<-(CH_2)_6OOC - COO(CH_2)_6O - CH_2 - (Q^2-12-3)$$

$$<-(CH_2)_4COO - COO(CH_2)_6O - CH_2 - (Q^2-12-4)$$

$$<-(CH_2)_4COO - COO(CH_2)_6 - (Q^2-13-1)$$

$$<-(CH_2)_4COO - COO(CH_2)_6 - (Q^2-13-2)$$

$$<-(CH_2)_4O - COO - O(CH_2)_3 - (Q^2-13-3)$$

$$<-(CH_2)_5 - CH_2O - CH_2O - COO(CH_2)_6O - (Q^2-13-4)$$

$$<-(CH_2)_5 - CH_2O - COO(CH_2)_4O - O(CH_2)_6O - (Q^2-13-5)$$

[0217]

 (Q^2-13-5)

$$\langle - \rangle - \langle -$$

$$<$$
 — $(CH_2)_4$ — (Q^2-14-2)

$$<$$
 — \bigcirc —

$$<$$
 CH=CH \sim (CH₂)₇ \sim F \sim (Q²-14-4)

$$<$$
 (Q^2-15-2)

$$-COO \longrightarrow -CH_2O \longrightarrow -COO(CH_2)_3 \longrightarrow -CO$$

$$<$$
 — CH_2O — $O(CH_2)_6$ — (Q^2-15-5)

$$\langle - \rangle - \langle - \rangle - \langle - \rangle$$
 (Q²-16-1)

$$<$$
 —COO — (Q²-16-2)

$$<$$
 CH_2O CH_2 CH_2 (Q^2-16-4)

[0218]

$$< -(CH_2)_3 - COO - CH_2 - (Q^2-17-1)$$

$$< -(CH_2)_4 - COO - CH_2 - (Q^2-17-2)$$

$$< -(CH_2)_4 - COO - CH_2 - (Q^2-17-3)$$

$$< -(CH_2)_4 - COO - CH_2 - (CH_2)_3 - (Q^2-17-3)$$

$$< -(CH_2)_8 - CH - CH - (CH_2)_7 - CH_2 - (Q^2-17-4)$$

$$< -(CH_2)_3 - COC - CH_2 - CH_2 - (CH_2)_6 - (Q^2-18-1)$$

$$< -(CH_2)_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-18-2)$$

$$< -(CH_2)_2 - COC - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-18-4)$$

$$< -(CH_2)_6 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-18-5)$$

$$< -(CH_2)_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-19-1)$$

$$< -(CH_2)_4 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-19-4)$$

$$< -(CH_2)_6 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-19-4)$$

$$< -(CH_2)_6 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-19-4)$$

$$< -(CH_2)_6 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - (Q^2-19-4)$$

 $\langle \rangle$ -O(CH₂)₄--

-(CH₂)₇-

[0219]

<-(CH₂)₃COO-

 (Q^2-19-5)

$$(Q^{2}-20-1)$$

$$(Q^{2}-20-2)$$

$$(Q^{2}-20-2)$$

$$(Q^{2}-20-3)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-4)$$

$$(Q^{2}-20-5)$$

$$(Q^{2}-21-1)$$

$$(Q^{2}-21-1)$$

$$(Q^{2}-21-2)$$

$$(Q^{2}-22-1)$$

$$(Q^{2}-22-1)$$

$$(Q^{2}-22-2)$$

$$(Q^{2}-22-2)$$

$$(Q^{2}-22-3)$$

$$(Q^{2}-22-3)$$

$$(Q^{2}-22-4)$$

$$(Q^{2}-22-4)$$

$$(Q^{2}-22-4)$$

$$<-(CH_2)_4COO - (CH_2)_4O - (CH_2)_2 - (Q^2-23-2)$$

$$<-(CH_2)_5O - O(CH_2)_4O - (CH_2)_3 - (Q^2-23-2)$$

$$<-(CH_2)_5O - O(CH_2)_4 - CH=CH - CH_2 - (Q^2-23-4)$$

$$<-(CH_2)_6 - CH_2O - (CH_2)_4 - CH=CH_2 - (Q^2-23-4)$$

$$<-(CH_2)_4O - CH_2O - (CH_2)_4 - (Q^2-24-2)$$

$$<-(CH_2)_3COOCH_2 - CH_2O - (CH_2)_4 - (Q^2-24-2)$$

$$<-(CH_2)_3O - O(CH_2)_6O - (CH_2)_4 - (Q^2-24-3)$$

$$<-(CH_2)_4OOC - COO - (CH_2)_4 - (Q^2-24-3)$$

$$<-(CH_2)_2 - (CH_2)_4 - (CH_2)_4 - (Q^2-25-3)$$

$$<-(CH_2)_4O - CH_2O - (CH_2)_4O - (CH_2)_4O - (Q^2-25-3)$$

$$<-(CH_2)_3O - CH_2O - O(CH_2)_4O - (Q^2-25-3)$$

$$<-(CH_2)_3O - CH_2O - O(CH_2)_4O - (CH_2)_4O - (CH_2)_$$

[0222]

$$< -(CH_2)_3 - CH_2 -$$

[0223]

[0224]

$$<-(CH_2)_3 - OCC - OCC$$

[0225]

[0226]

$$<-(CH_2)_6O - OOC(CH_2)_6O - OCC(CH_2)_6O - CH_2 - (Q^2-41-2) \\ <-(CH_2)_3OOC - COO - O(CH_2)_4O - O(CH_2)_3 - (Q^2-41-3) \\ <-(CH_2)_6 - O(CH_2)_6O - O(CH_2)_4O - (CH_2)_{10} - (Q^2-41-4) \\ <-(CH_2)_6COO - CH=CH - (CH_2)_{10} - (Q^2-41-5) \\ <-(CH_2)_3O(CH_2)_2O - (CH_2)_4O - (CH_2)_6O - (Q^2-42-4) \\ <-(CH_2)_4O - O(CH_2)_4O - (CH_2)_4O - (CH_2)_3O - (CH_2)_4 - (Q^2-42-4) \\ <-(CH_2)_4COO - O(CH_2)_4O - O(CH_2)_6O - (CH_2)_4 - (Q^2-42-5) \\ <-(CH_2)_3OOC(CH_2)_2COO - (CH_2)_6O - (CH_2)_3O - (Q^2-43-1) \\ <-(CH_2)_4OOC - COO - COO(CH_2)_6O - (CH_2)_3O - (Q^2-43-2) \\ <-(CH_2)_4OOC - COO - COO(CH_2)_6O - (CH_2)_3O - (Q^2-43-4) \\ <-(CH_2)_4OOC - COO - COO(CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-43-4) \\ <-(CH_2)_6O(CH_2)OOC - COO - COO(CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-43-5) \\ <-(CH_2)_7OOC(CH_2)OOC - COO(CH_2)_4O - (CH_2)_4O - (Q^2-43-5) \\ <-(CH_2)_7OOC(CH_2)OOC - COO(CH_2)_4O - (CH_2)_4O - (Q^2-43-5) \\ <-(CH_2)_7OOC(CH_2)OOC - COO(CH_2)_4O - (Q^2-43-5) \\ <-(CH_2)_7OOC(CH_2)_4O - (CH_2)_4O - (CH_2$$

[0227]

[0230]

$$<-(CH_2)_4O(CH_2)_4O - O(CH_2)_4O - O(CH_2)_4O - O(CH_2)_8 - (CH_2)_8 - (CH_2)_4COO - O(CH_2)_2COO - CH=CH - CH_2- (Q^2-53-3) (Q^2-53-3) (Q^2-53-4) (Q^2-53-5) (Q^2-53-4) (Q^2-53-5) (Q^2$$

[0231]

$$<-(CH_2)_4OOC - COO(CH_2)_4O - COO(CH_2)_4O - (CH_2)_4 - (CH_2)_3 - (Q^2-59-2)$$

$$<-(CH_2)_6O - COO(CH_2)_6OOC - O(CH_2)_4OOC - (CH_2)_3 - (Q^2-59-3)$$

$$<-(CH_2)_3O - COO(CH_2)_6OOC - O(CH_2)_4OOC - (Q^2-59-4)$$

$$<-(CH_2)_4O(CH_2)_2O - (CH_2)_3O - (CH_2)_4O - (CH_2)_3 - (Q^2-60-1)$$

$$<-(CH_2)_4COO - O(CH_2)_3 - (CH_2)_5O - (CH_2)_5 - (CH_2)_5 - (Q^2-60-2)$$

$$<-(CH_2)_6OOC - OOC(CH_2)_3COO - (CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-60-4)$$

$$<-(CH_2)_3O - O(CH_2)_4O - (CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-60-4)$$

$$<-(CH_2)_5O - (CH_2)_4O - (CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-61-2)$$

$$<-(CH_2)_4OOC - COO(CH_2)_5O - (CH_2)_4O - (Q^2-61-2)$$

$$<-(CH_2)_4OOC - COO(CH_2)_5O - (CH_2)_4O - (Q^2-61-3)$$

$$<-(CH_2)_6O - CH=CH - (CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-61-4)$$

$$<-(CH_2)_4O - CH=CH - (CH_2)_6O - (CH_2)_4O - (Q^2-61-5)$$

$$<-(CH_{2})_{6}O \longrightarrow N - O(CH_{2})_{6}O \longrightarrow (Q^{2}-67-2)$$

$$<-(CH_{2})_{3}O(CH_{2})_{2}O \longrightarrow N - (CH_{2})_{2} \longrightarrow (Q^{2}-67-3)$$

$$<-(CH_{2})_{4}COO \longrightarrow N - (CH_{2})_{4} \longrightarrow O(CH_{2})_{6} \longrightarrow (Q^{2}-68-1)$$

$$<-(CH_{2})_{6}O \longrightarrow N - (CH_{2})_{3} \longrightarrow (Q^{2}-68-2)$$

$$<-(CH_{2})_{3}O(CH_{2})_{4}O \longrightarrow N - (CH_{2})_{3} \longrightarrow (Q^{2}-68-3)$$

$$<-(CH_{2})_{3}O(CH_{2})_{4}O \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow O(CH_{2})_{4} \longrightarrow (Q^{2}-69-2)$$

$$<-(CH_{2})_{6}O \longrightarrow COO \longrightarrow (Q^{2}-70-2)$$

$$<-(CH_{2})_{6}O \longrightarrow COO \longrightarrow (Q^{2}-70-2)$$

$$<-(CH_{2})_{6}O \longrightarrow COO \longrightarrow (Q^{2}-71-1)$$

$$<-(CH_{2})_{6}O \longrightarrow OCH_{2} \longrightarrow O(CH_{2})_{6}O \longrightarrow (Q^{2}-71-2)$$

$$<-(CH_{2})_{6}COO \longrightarrow OCH_{2} \longrightarrow O(CH_{2})_{6}O \longrightarrow (Q^{2}-71-3)$$

$$<-(CH_{2})_{6}COO \longrightarrow OCH_{2} \longrightarrow O(CH_{2})_{6}O \longrightarrow (Q^{2}-71-3)$$

$$(Q^{2}-72-1)$$

$$(Q^{2}-72-2)$$

$$(Q^{2}-72-2)$$

$$(Q^{2}-72-3)$$

$$(Q^{2}-73-1)$$

$$(Q^{2}-73-1)$$

$$(Q^{2}-73-2)$$

$$(Q^{2}-73-2)$$

$$(Q^{2}-73-3)$$

$$(Q^{2}-73-3)$$

$$(Q^{2}-73-3)$$

$$(Q^{2}-73-3)$$

$$(Q^{2}-73-2)$$

$$(Q^{2}-73-3)$$

[0238]

[比較例1]

<ポリアミド酸の製造1>

窒素雰囲気下で、4, 4' -ジアミノジフェニルエーテル(2. 39g)のNMP(45g)溶液を冷却した。反応系の温度を $5\sim70$ $\mathbb C$ の範囲内に保ちながら、この溶液にピロメリット酸二無水物(2. 61g)を添加した。次いで20時間撹拌して、重合体濃度が10重量%であるポリアミド酸ワニス(50g)を得た。このワニスに含まれるポリアミド酸の名称をPA酸1とする。

[0239]

[実施例7]

<ポリアミド酸の製造2>

ピロメリット酸二無水物を化合物(1-1-4)(1.49g)に替え、4,4'-ジアミノジフェニルエーテルを化合物(1-3-7)(1.51g)に替え、そしてNMPの使用量を12gにした以外は比較例1と同様にして、重合体濃度が20重量%であるポリアミド酸ワニス(15g)を得た。このワニスに含まれるポリアミド酸の名称をPA酸 2とする。

[0240]

[実施例8]

<ポリアミド酸の製造3>

化合物(1-1-4)をピロメリット酸二無水物(0.39g)に替え、化合物(1-3-7)の使用量を2.61gにした以外は実施例 5と同様にして、重合体濃度が20重量%であるポリアミド酸ワニス(15g)を得た。このワニスに含まれるポリアミド酸の名称をPA酸 3とする。

[0241]

[実施例9]

<ポリアミド酸の製造4>

化合物 (1-1-4) の使用量を2.63 gに替え、化合物 (1-3-7) を4,4' -ジアミノジフェニルエーテル (0.38g) に替え、そしてNMPの使用量を7gに変えた以外は実施例5と同様にして、重合体濃度が30重量%であるポリアミド酸ワニス (10g) を得た。このワニスに含まれるポリアミド酸の名称をPA酸4とする。

[0242]

[実施例10]

PA酸1~PA酸4のそれぞれのワニスをブチルセロソルブで適当な濃度に希釈し、ガラス基板上にスピンナーにて塗布した。80℃にて約5分間予備焼成し、それから220℃にて30分間、次いで300℃にて60分間加熱処理を行って、それぞれのポリイミド薄膜を形成させた。これらのポリイミド薄膜をPI-1、PI-2、PI-3およびPI-4とする。PI-1~PI-4について物性を測定した結果を表29に示す。

[0243]

[実施例11]

<ポリエステルの製造>

窒素雰囲気下で、化合物(1-1-2)(3. 12g、2. 25mmol)および1, 4-79ンジオール(0. 40g、4. 44mmol)の混合物にチタントリイソプロポキシド2滴を加え、220で1時間加熱撹拌した。冷却後、内容物を取り出し、ポリエステル1. 91gを得た。

[0244]

「実施例12]

実施例 1 1 で得られたポリエステルの一部を NMP (9 g) に完全に溶解させ、この溶液をブチルセルソルブで適当な濃度に希釈して、ガラス基板上にスピンナーを用いて塗布した。 80 \mathbb{C} にて 5 分間予備乾燥した後、100 \mathbb{C} で 1 時間、 220 \mathbb{C} で 3 時間加熱処理を行い、ポリエステル薄膜 PE-1 を得た。 PE-1 について物性を測定した結果を表 2 9 に示す。

[0245]

<表29>

	PI-1	PI-2	PI-3	PI-4	PE-1
鉛筆硬度	3H	2Н	2Н	2H	НВ
屈折率	>1.710	1. 599	1.601	1.556	1.58
光線透過率 (%)	49. 0	91. 2	87. 5	95.8	99. 6
表面自由エネルギー	40. 4	31. 7	31. 9	29. 8	31.6
熱分解開始温度 (℃)	182	375	360	377	366
5%重量減少温度(℃)	199	438	460	448	387
10%重量減少温度(℃)	231	502	518	496	413

- (注1) 光線透過率は400 n mにおける測定値である。
- (注2) 表面自由エネルギーの単位は $e r g / c m^2$ である。

[0246]

「実施例13]

実施例11で得られたポリエステル(0.26g)を用い、プレス機(上面、下面温度:260 \mathbb{C} 、プレス圧19.6 MPa)でプレスして、平均厚さ244 μ mのポリエステル基板を得た。

[0247]

[比較例2]

<エポキシ樹脂の製造1>

ビスフェノールA ジグリシジルエーテル(大日本インキ化学工業株式会社製、商品名:EPICLON 850S)(0.3g)、4,4'ージアミノジフェニルエーテル(0.176g)をNMP(1.11g)に溶解して、化合物濃度が30重量%であるエポキシ化合物溶液を得た。この溶液を銅箔上に塗布し、80℃にて約30分間予備焼成し、それから減圧下、220℃にて60分間、次いで220℃にて60分間加熱処理を行い、エッチング処理して厚さ約40 μ mのエポキシ樹脂フィルムを得た。このフィルムの400~800nmにおける平均光線透過率は65.2%、光線透過率が1%未満になる波長は345nmであった。

[0248]

「実施例14〕

<エポキシ樹脂の製造2>

EPICLON 850Sを化合物 (1-1-5) (1.0g) に替え、4,4'-ジアミノジフェニルエーテルの使用量を (0.145g) に替え、そしてNMPの使用量を 2.67g にした以外は比較例 2 と同様にして、化合物濃度が 30 重量%であるエポキシ化合物溶液を得た。この溶液を比較例 2 と同様にして、厚さ約 100μ mのエポキシ樹脂フィルムを得た。このフィルムの $400\sim800$ nmにおける平均光線透過率は 81.4%、光線透過率が 1%未満になる波長は 260 nmであった。即ち、ポリシロキサンの添加によらずとも、エポキシ樹脂に PSQ骨格を導入することができ、得られる被膜の透明性も比較例 2 に比べて改善されることが明らかである。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】耐熱性、電気絶縁性等に優れたポリオルガノシロキサンをポリマーの骨格に導入するために有用なポリシルセスキオキサン誘導体を提供する。

【解決手段】式(1)で示される化合物。 R^1 は置換基を有してもよいフェニルであり、 Q^1 は水素、ハロゲン、炭素数 $1\sim 1$ 0のアルキル、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘキセニル、または置換基を有してもよいフェニルであり、 Y^1 は反応性の基であり、そして Q^2 は式(2)で示される基である。式(2)において、記号<はケイ素との結合点を示し、I、m、n およびp は独立して0、1、2 または3 であり、 $A^1\sim A^4$ は独立して単結合、1, 4 - 2 10 の 10 の

【選択図】なし

特願2004-053219

出願人履歴情報

. ()

識別番号

[000002071]

1. 変更年月日

1990年 8月23日

[変更理由] 住 所

新規登録 大阪府大阪市北区中之島3丁目6番32号

氏 名 チッソ株式会社

特願2004-053219

出願人履歴情報

識別番号

[596032100]

1. 変更年月日

2002年 7月 1日 [変更理由] 住所変更

住 所

東京都中央区勝どき三丁目13番1号

チッソ石油化学株式会社 氏 名

BEST AVAILABLE COPY